

BUND SREPUBLIK DEU SCHLAND





Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

Aktenzeichen:

100 43 074.0

Anmeldetag:

1. September 2000

Anmelder/Inhaber:

Aventis CropScience GmbH, Frankfurt am Main/DE

Bezeichnung:

Herbizid wirksame Benzoylcyclohexandione,

IPC:

C 07 C, A 01 N

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 8. Mai 2001

Deutsches Patent- und Markenamt

Der Präsident

Im Auftrag

Dzierzon

Aventis CropScience GmbH

AGR 2000/M227

Dr. ML

Beschreibung

5 Herbizid wirksame Benzoylcyclohexandione

Die Erfindung betrifft das technische Gebiet der Herbizide, insbesondere das der Herbizide zur selektiven Bekämpfung von Unkräutem und Ungräsem in Nutzpflanzenkulturen.

9

Aus verschiedenen Schriften ist bereits bekannt, daß bestimmte
Benzoylcyclohexandione, auch solche, die in 3-Position des Phenylrings
beispielsweise durch einen cyclischen Rest substituiert sind, herbizide
Eigenschaften besitzen. WO 99/10327 offenbart Benzoylcyclohexandione, die in 3Position des Phenylrings einen über eine Kette von Kohlenstoffatornen gebundenen
heterocyclischen Rest, enthaltend mindestens ein Stickstoffatorn, tragen. In WO
00/21924 werden Benzoylcyclohexandione genannt, die in 3-Position des
Phenylrings einen über eine Kette von Kohlenstoffatomen gebundenen hetero- oder

ਨ

carbocyclischen Rest tragen.

20

Die Anwendung der aus diesen Schriften bekannten Verbindungen ist jedoch häufig in der Praxis mit Nachteilen verbunden. So ist die herbizide Wirksamkeit der bekannten Verbindungen nicht immer ausreichend, oder bei ausreichender herbizider Wirksamkeit werden unerwünschte Schädigungen der Nutzpflanzen beobachtet. Aufgabe der vorliegenden Erfindung war daher die Bereitstellung von herbizid wirksamen Verbindungen mit – gegenüber den aus dem Stand der Technik bekannten Verbindungen – verbesserten herbiziden Eigenschaften.

Es wurde nun gefunden, daß Benzoylcyclohexandione, die in 3-Position des Phenylrings bestimmte über ein Sauerstoff-, Stickstoff- oder Schwefelatom gebundene cyclische Reste tragen, als Herbizide besonders gut geeignet sind. Ein

9

=.

N

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze

$$\begin{cases} F_{1}^{R} & F_{1}^{R} \\ (f_{p} - f_{1}^{R}) \\ Z + f_{2} \\ F_{2} \\ F_{2} \\ \end{cases} = \frac{1}{2} \times \frac{1}{4} \times \frac{1}$$

€

worin

S

eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S(O)_n, NH, N[L_p – R³];

 X^2 eine geradkettige oder verzweigte, durch w Halogenatome und durch k Reste $[L_p\text{-R}^3]$ substituierte (C₁-C₆)-Alkylen-, (C₂-C₆)-Alkenylen- oder (C₂-C₆)-

Alkinylenkette;

C1(C2)q(C3)0 einen mono-, bi- oder tricyclischer Rest, wobei

 a) die Ringe C¹, C² und C³ jeweils für einen 3- bis 8-gliedrigen, gesättigten oder teilgesättigten Ring aus der Gruppe Cycloalkyl, Cycloalkenyl, Oxiranyl und Oxetanyl stehen,

5

 b) die Ringe C¹, C² und C³ jeweils untereinander über ein oder zwei gemeinsame Atome verknüpft sind; R¹ und R² unabhängig voneinander Wasserstoff, Mercapto, Nitro, Cyano,
20 Halogen, Thiocyanato, (C₁-C₅)-Alkyl-CO-O, (C₁-C₅)-Alkyl-S(O)_n-O, (C₁-C₅)-AlkylS(O)_n, Di-(C₁-C₅)-Alkyl-NH-SO₂, (C₁-C₅)-Alkyl-SO₂-NH, (C₁-C₅)-Alkyl-NH-CO, (C₁-C₅)-Alkyl-SO₂-{(C₁-C₅)-Alkyl]amino, (C₁-C₅)-Alkyl-CO-((C₁-C₆)-Alkyl)-amino,
1,2,4,-Triazol-1-yl, (C₁-C₆)-Alkyl-O-CH₂, (C₁-C₆)-Alkyl-S(O)_n-CH₂, (C₁-C₆)-Alkyl]₂N-CH₂, (C₁-C₆)-Alkyl-CH₂, durch v Reste aus der Gruppe

25 Cyano, Nitro und Halogen substituiertes (C₁-C₆)-Alkyl-(D)_p, (C₂-C₆)-Alkenyl-(D)_p, (C₂-C₆)-Alkinyl-(D)_p, (C₁-C₆)-Cycloalkyl-(D)_p, (C₁-C₆)-Alkyl-(C₃-C₉)-Cycloalkyl-(D)_p, (C₁-C₆)-Alkyl-(C₃-C₉)-Cycloalkyl-(D)_p, (C₁-C₆)-Alkyl-(C₃-C₉)-Cycloalkyl-(D)_p;

۲.

 R^3 Wasserstoff, Hydroxy, Halogen, Mercapto, Amino, Nitro, ein kohlenstoffhaltiger Rest oder, falls p in X^1 für null steht, Oxo, NR 8 , N-OR 8 oder N-NR $^8R_9^2$:

5 D Sauerstoff oder Schwefel;

L jeweils geradkettiges oder verzweigtes $A_p\text{-}[C(R^6)_2]_w\text{-}[A_p\text{-}C(R^6)_2]_x\text{-}A_p$ oder $A_p\text{-}M\text{-}A_p$;

 \Diamond

10 mit der Maßgabe, daß 2 oder 3 der Laufzahlen p, w und x nicht gleichzeitig null sein sollen;

A eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S(O)_n, NH, N-(C₁-C₆)-Alkyl, N-(C₂-C₆)-Alkenyl und N-(C₂-C₆)-Alkinyl;

(C_2 - C_6)-Alkenyl und N-(C_2 - C_6)-Alkinyl; 15 M durch w Reste R⁶ substituiertes (C₁-C₆)-Alkylen, (C₂-C₆)-Alkenylen oder (C₂-C₆)-Alkinylen;

R⁴ OR⁷, (C₁-C₄)-Alkyithio, Halogen-(C₁-C₄)-alkyithio, (C₁-C₄)-Alkenyithio, Halogen-(C₂-C₄)-alkenyithio, (C₂-C₄)-Alkinyithio, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyithio, (C₂-C₄)-Alkinyisulfinyi, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyisulfinyi, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyisulfinyi, (C₂-C₄)-Alkinyisulfinyi, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyisulfinyi, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyisulfonyi, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyisulfonyi, (C₂-C₄)-Alkinyisulfonyi, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyisulfonyi, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyisulfonyi, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyisulfonyi, Halogen-(C₂-C₄)-Alkinyisulfonyi, Cyano, Cyanato, Thiocyanato, Halogen oder Phenyithio;

2

22

R⁵ Wasserstoff, Tetrahydropyranyl-3, Tetrahydropyranyl-4, Tetrahydrothiopyranyl-3, (C₁-C₄)-Alkyl, (G₃-C₈)-Cycloalkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkylcarbonyl, (C₁-C₄)-Alkoxycarbonyl, (C₁-C₄)-Alkylthio, Phenyl, wobei 30 die acht letztgenannten Gruppen durch v Reste aus der Gruppe Halogen, (C₁-C₄)-Alkylthio und (C₁-C₄)-Alkoxy substituiert sind, oder

zwei an einem gemeinsamen Kohlenstoffatom gebundene Reste R⁵ bilden eine Kette aus der Gruppe OCH₂CH₂O, OCH₂CH₂CH₂O, SCH₂CH₂O, Sund SCH₂CH₂CH, wobei diese durch w Methylgruppen substituiert ist, oder zwei an direkt benachbarten Kohlenstoffatomen gebundene Reste R⁵ bilden mit den

5 sie tragenden Kohlenstoffatomen einen durch w Reste aus der Gruppe Halogen, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkylthio und (C₁-C₄)-Alkoxy substituierten 3- bis 6-gliedrigen Ring;

R⁶ (C₁-C₄)-Alkyl, Halogen, Cyano oder Nitro;

9

R? Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₄)-alkyl, Formyl, (C₁-C₄)-Alkylcarbonyl, (C₁-C₄)-Alkoxycarbonyl, (C₁-C₄)-Alkylaminocarbonyl, Di-(C₁-C₄)-alkylaminocarbonyl, (C₁-C₄)-Alkylsulfonyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkylsulfonyl, Benzoyl oder Phenylsulfonyl, wobei die beiden letztgenannten G₁-C₄)-alkylsulfonyl, Reste aus der Gruppe (C₁-C₄)-Alkyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl,

Gruppen durch v Reste aus der Gruppe (C₁-C₄)-Alkyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₄)-alkoxy, Halogen, Cyano und Nitro substituiert sind;

R⁸ Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₂-C₄)-Alkenyl, (C₂-C₄)-Alkinyl, (C₃-C₈)-Cycloalkyl, Aryl, Aryl, C₁-C₆)-alkyl, Heteroaryl, Heterocyclyl, Halogen-

20 (C₁-C₄)-alkyl;

R³ Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl, (C₂-C₄)-Alkinyl, (C₃-C₉)-Cycloalkyl Aryl, Aryl-(C₁-C₆)-alkyl, Heteroaryl, Heterocyclyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, oder sofern R³ und R³ an einem Atom oder an zwei direkt benachbarten Atomen gebunden sind,

25 bilden sie gemeinsam mit den sie bindenden Atomen einen gesättigten, teilweise oder vollständig ungesättigten f\(\text{unf-}\) bis sechsgliedrigen Ring, der p Heteroatome aus der Gruppe Sauerstoff, Stickstoff und Schwefel enth\(\text{alt}\);

Y eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S, N-H, N-(C₁-C₄)-Alkyl, CHR⁵ und

30 $C(R^5)_2$;

Ľ.

Z eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S, SO, SO₂, N-H, N-(C₁-C₄)-Alkyl CHR⁵ und C(R⁵)₂;

m und n jeweils 0, 1 oder 2;

ĸ

o, p und q jeweils 0 oder 1;

w und x jeweils 0,1, 2, 3 oder 4;

10 v 0, 1, 2 oder 3 bedeuten.

Zahlreiche erfindungsgemäße Verbindungen der Formel (I) können in Abhängigkeit von äußeren Bedingungen, wie Lösungsmittel und pH-Wert, in unterschiedlichen tautomeren Strukturen auftreten. Je nach Art der Substituenten enthalten die

15 Verbindungen der allgemeinen Formel (I) ein acides Proton, das durch Umsetzung mit einer Base entfernt werden kann. Als Basen eignen sich beispielsweise Hydride, Hydroxide und Carbonate von Lithium, Natrium, Kalium, Magnesium und Calcium sowie Ammoniak und organische Amine wie Triethylamin und Pyridin. Solche Salze sind ebenfalls Gegenstand der Erfindung.

20 ri ollon naahfolm

In allen nachfolgend genannten Formeln haben die Substituenten und Symbole, sofern nicht anders definiert, dieselbe Bedeutung wie unter Formel (I) beschrieben.

In Formel (I) und allen nachfolgenden Formeln können kettenförmige kohlenstoff25 haltige Reste wie Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Alkylamino und
Alkylthio sowie die entsprechenden ungesättigten und/oder substituierten Reste im
Kohlenstoffgerüst wie Alkenyl und Alkinyl jeweils geradkettig oder verzweigt sein.
Wenn nicht speziell angegeben, sind bei diesen Resten die niederen Kohlenstoff-

gerüste, z.B. mit 1 bis 6 C-Atomen bzw. bei ungesättigten Gruppen mit 2 bis 4

30 C-Atomen, bevorzugt. Alkylreste, auch in den zusammengesetzten Bedeutungen wie

oder 2-Butyl, Pentyle, Hexyle, wie n-Hexyl, i-Hexyl und 1,3-Dimethylbutyl, Heptyle,

Alkoxy, Halogenalkyl usw., bedeuten z.B. Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, t-

wie n-Heptyl, 1-Methylhexyl und 1,4-Dimethylpentyl; Alkenyl- und Alkinylreste haben die Bedeutung der den Alkylresten entsprechenden möglichen ungesättigten Reste; Alkenyl bedeutet z.B. Allyl, 1-Methylprop-2-en-1-yl, 2-Methyl-prop-2-en-1-yl, But-3-en-1-yl, 1-Methyl-but-3-en-1-yl, und 1-Methyl-but-2-en-1-yl;

5 Alkinyl bedeutet z.B. Propargyl, But-2-in-1-yl, But-3-in-1-yl, 1-Methyl-but-3-in-1-yl. Die Mehrfachbindung kann sich in beliebiger Position des ungesättigten Rests

Cycloalkyl bedeutet, sofern nicht speziell angegeben, ein carbocyclisches,

9

gesättigtes Ringsystem mit drei bis acht C-Atomen, z.B. Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl. Analog bedeutet Cycloalkenyl eine monocyclische Alkenylgruppe mit drei bis acht Kohlenstoffringgliedern, z.B. Cyclopentyl, Cyclobutenyl, Cyclopentyl und Cyclohexenyl, wobei sich die Doppelbindung an beliebiger Position befinden kann. Wenn o und/oder q gleich 1 ist, liegt der Rest $C^1(C^2)_q(C^3)_o$ als bi- oder tricyclischer Rest vor. Beispiele dafür sind Adamantyl, Bicyclo[4.1.0]heptanyl, Bicyclo[3.2.0]heptanyl, Bicyclo[4.2.0]octanyl, Bicyclo[3.3.0]octanyl,

tricyclischer Rest vor. Beispiele dafür sind Adamantyl, Bicyclo[4.1.0]heptanyl, Bicyclo[3.2.0]heptanyl, Bicyclo[4.2.0]octanyl, Bicyclo[3.3.0]octanyl, Bicyclo[4.3.0]nonanyl, Bicyclo[4.3.0]non-1en-yl, Bicyclo[2.2.1]hept-2-en-yl, Bicyclo[2.2.2]oct-2-en-yl, Bicyclo[3.1.1]hept-2-en-yl, Bicyclo[3.3.1]non-2-en-yl, Spiro[2.2.2]pentanyl und Dispiro[2.2.1]heptanyl.

5

2

Im Falle einer zweifach substituierten Aminogruppe, wie Dialkylamino, können diese beiden Substituenten gleich oder verschieden sein.

Halogen bedeutet Fluor, Chlor, Brom oder Iod. Halogenalkyl, -alkenyl und -alkinyl bedeuten durch Halogen, vorzugsweise durch Fluor, Chlor und/oder Brom, insbesondere durch Fluor oder Chlor, teilweise oder vollständig substituiertes Alkyl, Alkenyl bzw. Alkinyl, z.B. CF₃, CHF₂, CH₂F, CF₃CF₂, CH₂FCHCI, CCI₃, CHCI₂, CH₂CH₂CI; Halogenalkoxy ist z.B. OCF₃, OCHF₂, OCH₂F, CF₃CF₂O, OCH₂CF₃ und

25

30 substituierte Reste.

OCH₂CH₂CI; entsprechendes gilt für Halogenalkenyl und andere durch Halogen

Unter dem Begriff Heterocyclyl sind die Reste von drei- bis neungliedrigen, gesättigten, teilweise oder vollständig ungesättigen Heterocyclen zu verstehen, die ein bis drei Heteroatome ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Stickstoff und Schwefel enthalten. Die Verknüpfung kann, sofern chemisch möglich an beliebiger Position des Heterocyclus erfolgen. Bevorzugt steht Heterocyclyl für Azirdinyl, Oxiranyl, Tetrahydrofuranyl, Tetrahydropyranyl, Tetrahydrothienyl, Pyrrolidinyl, Isoxazolidinyl, Isoxazolidinyl, Dioxolanyl, Dioxolanyl, Piperazinyl, Oxepanyl, Azepanyl.

Heteroaryl steht für den Rest eines Heteroaromaten, der neben Kohlenstoffringgliedern ein bis fünf Heteroatome aus der Gruppe Stickstoff, Sauerstoff und
Schwefel enthält. Bevorzugt steht Heteroaryl für Furanyl, Thienyl, Pyrrolyl, Pyrazolyl,
Imidazolyl, Oxazolyl, Thiazolyl, Isoxazolyl, Isothiazolyl, 1,2,3-Triazolyl, 1,2,4Triazolyl, 1,2,3-Oxadiazolyl, 1,2,4-Oxadiazolyl, 1,2,5-Oxadiazolyl, 1,3,4-Oxadiazolyl,
1,2,3-Thiadiazolyl, 1,2,4-Thiadiazolyl, 1,2,5-Thiadiazolyl, 1,3,4-Thiadiazolyl,
Tetrazolyl, Pyridyl, Pyridazinyl, Pyrimidinyl, Pyrazinyl, 1,2,4-Triazinyl, 1,3,5-Triazinyl.

Aryl steht für einen aromatischen mono- oder polycyclischen Kohlenwasserstoffrest, z.B. Phenyl, Naphthyl, Biphenyl und Phenanthryl.

20

lst eine Gruppe oder ein Rest mehrfach substituiert, so ist darunter zu verstehen, daß bei der Kombination der verschiedenen Substituenten die allgemeinen Grundsätze des Aufbaus chemischer Verbindungen zu beachten sind, d.h. daß nicht Verbindungen gebildet werden, von denen der Fachmann weiß, daß sie chemisch instabil oder nicht möglich sind. Dies gilt sinngemäß auch für die Verknüpfungen einzelner Reste.

lst eine Gruppe oder ein Rest mehrfach durch andere Reste substituiert, so können diese anderen Reste gleich oder verschieden sein. Ist ein heterocyclischer Rest 30 durch Hydroxy substituiert, so soll von dieser Definition auch die fautomere Form der Oxo-Gruppe umfasst sein.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel (I) können je nach Art und Verknüpfung der Substituenten als Stereoisomere vorliegen. Sind beispielsweise eine oder mehrere Alkenylgruppen vorhanden, so können Diastereomere auftreten. Sind beispielsweise ein oder mehrere asymmetrische Kohlenstoffatome vorhanden, so

können Enantiomere und Diastereomere auftreten. Stereoisomere lassen sich aus
den bei der Herstellung anfallenden Gemischen nach üblichen Trennmethoden,
beispielsweise durch chromatographische Trennverfahren, erhalten. Ebenso können
Stereoisomere durch Einsatz stereoselektiver Reaktionen unter Verwendung optisch,
aktiver Ausgangs- und/oder Hilfsstoffe selektiv hergestellt werden. Die Erfindung
 betrifft auch alle Stereoisomeren und deren Gemische, die von der allgemeinen
Formel (I) umfaßt, jedoch nicht spezifisch definiert sind.

Für die Auswahl der Bedeutungen von "Y" und "Z" soll gelten, daß "Y" und "Z" nicht gleichzeitig jeweils für eine heteroatomige divalente Einheit stehen.

15

Unter einem kohlenstoffhaltigen Rest ist ein Rest mit mindestens einem Kohlenstoffatom und mehreren gleichen oder verschiedenen Atomen aus der Gruppe Wasserstoff, Halogen, Sauerstoff, Stickstoff, Schwefel und Phosphor zu verstehen. Insbesondere sind unter dieser Definition die Reste

- 20 a) Cyano, Formyl;
- durch w Reste aus der Gruppe Halogen, Cyano, Nitro Formyl, (C₁-C₄)-Alkyl,
 Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₄)-alkoxy, (C₁-C₄)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₄)-alkylthio und R¹⁰ substituiertes Aryl, ein bis vier
 Heteroatome aus der Gruppe Sauerstoff, Stickstoff und Schwefel enthaltendes mono- oder bicyclisches Heterocyclyl oder Heteroaryl;

25

- c) durch w Reste aus der Gruppe Formyl, Halogen, Cyano, Nitro, (C₁-C₄)-Alkylamino, (C₁-C₄)-Dialkylamino, (C₁-C₄)-Alkoxycarbonyl, (C₁-C₄)-Alkyl-carbonyl, (C₁-C₄)-Alkylcarbonyloxy, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl, (C₂-C₄)-Alkinyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₂-C₄)-Halogenalkenyl, (C₂-C₄)-Halogenalkinyl,
- (C₁-C₄)-Alkylthio, Halogen-(C₁-C₄)-alkylthio, (C₁-C₄)-Alkoxy und Halogen-(C₁-C₄)-alkoxy substituiertes (R¹¹)(C₁-C₄)-Alkylamino, (R¹¹)₂-Amino, R¹¹-Oxy-carbonyl, R¹¹-Carbonyloxy; (C₁-C₆)-Alkyl, (C₂-C₆)-Alkenyl,

ဓ္က

9

(C₂-C₆)-Alkinyl, (C₁-C₆)-Alkoxy-(C₁-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-Alkenyloxy-(C₁-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-Alkinyloxy-(C₁-C₆)-alkyl, (C₃-C₉)-Cycloalkyl, (C₃-C₉)-Cycloalkyl, (C₃-C₉)-Cycloalkyl, (C₂-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-balkyl, (C₂-C₆)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-alkinyl-(C₃-C₉)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-alkinyl-(C₃-C₉)-cycloalkenyl, (C₂-C₆)-alkinyl-(C₃-C₆)-alkinyl-(C₃-C₆)-alkyl, (C₁-C₆)-alkyl, (C₁-C₆)-alkyl, (C₁-C₆)-alkyl, (C₁-C₆)-alkylthio;

2

d) ein Rest der Formel (Va) bis (Vz-3):

(Vz-3) S S (Sd (Vz-2) Š Ē ŝ Š (Vz-1) (s) § Š S) ટે Ŝ Ş S (Vz) (Va) Ŝ

=

Darin bedeuten:

R¹⁰ [(C₁-C₄)-Alkylen-O-(C₁-C₄)-alkylen]₀-O-(C₁-C₄)-alkyl, durch v Reste aus der Gruppe Halogen, Cyano und Nitro substituiertes (C₁-C₄)-alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl oder

5 (C₂-C₄)-Alkinyl;

R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander Wasserstoff, durch v Reste aus der Gruppe Halogen , Cyano und Nitro substituiertes (C₁-C₆)-Alkyl, (C₂-C₆)-Alkenyl, (C₂-C₆)-Alkinyl, (C₁-C₆)-Alkoy, (C₁-C₆)-Alkenyloxy-(C₁-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-

9

- Alkinyloxy-(C₁-C₆)-alkyl, (C₃-C₉)-Cycloalkyl, (C₃-C₉)-Cyloalkenyl, (C₁-C₆)-Alkyl-(C₃-C₉)-cycloalkyl, (C₁-C₆)-Alkyl-(C₃-C₉)-cycloalkyl, (C₁-C₆)-Alkyl-(C₃-C₉)-cycloalkenyl, (C₁-C₆)-Alkyl-(C₃-C₉)-cycloalkenyl-(C₁-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-Alkenyl-(C₃-C₉)-cycloalkyl, (C₂-C₆)-Alkenyl-(C₃-C₉)-cycloalkenyl, (C₂-C₆)-Alkenyl-(C₃-C₉)-cycloalkenyl, (C₂-C₆)-Alkenyl-(C₃-C₉)-cycloalkenyl, (C₂-C₆)-alkyl,
 - 15 (C₂-C₆)-Alkinyl-cycloalkyl, (C₂-C₆)-Alkinyl-(C₃-C₉)-cycloalkyl-(C₁-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-Alkinyl-(C₃-C₉)-cycloalkenyl-(C₁-C₆)-alkyl, Aryl, Aryl, (C₂-C₆)-alkyl, Aryl-(C₂-C₆)-alkenyl, oder
 - R¹¹ und R¹² bilden gemeinsam mit den sie bindenden Atomen einen gesättigten, teilweise oder vollständig ungesättigten fünf- bis sechsgliedrigen Ring, der neben 20 Kohlenstoffatomen p Heteroatome aus der Gruppe Sauerstoff, Stickstoff und Schwefel enthält;

Von näherem Interesse sind Verbindungen der allgemeinen Formel I, worin

- 25 X¹ eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S und NH;
- R1 Chlor, Brom, Fluor, Methyl, Ethyl, Cyano, Nitro, Halogen-(C1-C2)-alkyl;
- R^2 Halogen, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkylsulfinyl,
- 30 (C₁-C₄)-Alkylsulfonyl oder Nitro;

9

2

R⁵ (C₁-C₄)-Alkyl, (C₃-C₈)-Cycloalkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkylcarbonyl, (C₁-C₄)-Alkylthio, Phenyl, oder zwei an einem gemeinsamen Kohlenstoffatom gebundene Reste R⁵ bilden eine Kette aus der Gruppe OCH₂CH₂O, OCH₂CH₂O, SCH₂CH₅O, SCH₂CH₅S und

5 SCH₂CH₂CH₂S, wobei diese durch w Methylgruppen substituiert ist, oder zwei an direkt benachbarten Kohlenstoffatomen gebundene Reste R⁵ bilden eine Bindung oder bilden mit den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen durch w Reste aus der Gruppe Halogen, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkylthio und (C₁-C₄)-Alkoxy substituierten 3- bis 6-gliedrigen Ring:

9

R⁸ Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₂-C₄)-Alkenyl, (C₂-C₄)-Alkinyl, (C₃-C₈)-Cycloalkyl, Aryl, Aryl-(C₁-C₆)-alkyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl;

R⁹ Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, oder sofern R⁸ und R⁹ an einem Atom oder an

5

zwei direkt benachbarten Atomen gebunden sind, bilden sie gemeinsam mit den sie bindenden Atomen einen gesättigten, teilweise oder vollständig ungesättigten fünfbis sechsgliedrigen Ring, der p Heteroatome aus der Gruppe Sauerstoff, Stickstoff und Schwefel enthält.

Von besonderem Interesse sind Verbindungen der allgemeinen Formel I, worin

eine geradkettige oder verzweigte, durch w Halogenatome substituierte

(C₁-C₄)-Alkylen-, (C₂-C₄)-Alkenylen- oder (C₂-C₄)-Alkinylenkette;

2

%

2

25 a) Wasserstoff, Hydroxy, Halogen, Mercapto, Amino, Nitro, Cyano, Formyl,

- b) durch w Reste aus der Gruppe Halogen, Cyano, (C₁-C₄)-Alkyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkylthio, Halogen-(C₁-C₄)-alkylthio und R¹⁰ substituiertes Phenyl, Oxazolyl, Furanyl oderTetrahydropyrrolyl,
- c) durch v Reste aus der Gruppe Formyl, Halogen, Cyano, Nitro, (C₁-C₄)Alkylamino, (C₁-C₄)-Dialkylamino, (C₁-C₄)-Alkoxycarbonyl, (C₁-C₄)Alkylcarbonyl, (C₁-C₄)-Alkylcarbonyloxy, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl,

ဓ္က

(C2-C4)-Alkinyl, Halogen-(C1-C4)-alkyl, (C1-C4)-Alkylthio, Halogen-(C1-C4)-3¹¹-Carbonyloxy; (C₁-C₆)-Alkyl, (C₂-C₆)-Alkenyl, (C₂-C₆)-Alkinyl, (C₁-C₆)-Alkoxy-(C₁-C₆)-alkyl, (C₂-C₆)-Alkinyloxy-(C₁-C₆)-alkyl, (C₃-C₉)-Cycloalkyl R¹¹)(C₁-C₄)-Alkylamino, (R¹¹)₂-Amino, R¹¹-Oxycarbonyl, R¹¹-Carbonyl, alkylthio, (C₁-C₄)-Alkoxy und Halogen-(C₁-C₄)-alkoxy substituiertes C₃-C₉)-Cyloalkenyl, (C₁-C₆)-Alkoxy oder (C₁-C₆)-Alkylthio;

sin Rest der Formel Va, Vb, Vc, Vd, Vj oder Vp, oder

ਓ

S

- alls p für null steht, Oxo, NR⁸, N-OR⁸ oder N-NR⁸R⁹; **6**
- Halogen-(C₁-C₂)-alkyl, (C₁-C₂)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₂)-alkoxy, Halogen, Cyano und Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkylsulfonyl, Benzoyl oder Phenylsulfonyl, wobei die beiden letztgenannten Gruppen durch v Reste aus der Gruppe (C₁-C₂)-Alkyl, Nitro substituiert sind, und Έ. 9
- Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl, (C₂-C₄)-Alkinyl oder (C₃-C₈)-Cycoalkyl bedeuten ۳. 1 5

Bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel I, worin

die divalente Einheit O; × 2

Cyanato, Thiocyanato oder durch v Reste aus der Gruppe Halogen, (C₁-C₂)-Alkyl, OR7, (C₁-C₄)-Alkylthio, (C₂-C₄)-Alkenylthio, (C₁-C₄)-Alkylsulfonyl, Cyano, (C₁-C₂)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₂)-alkyl, Halogen-(C₁-C₂)-alkoxy und Nitro ₹

substituiertes Phenylthio; 22

Reste R⁵ bilden mit den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen substituierten 3- bis Alkylthio, Phenyl, oder zwei an direkt benachbarten Kohlenstoffatomen gebundene Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₃-C₈)-Cycloalkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)χ,

6-gliedrigen Ring

ဓ

4

Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl, oder sofem R¹¹ und R¹² an einem vollständig ungesättigten fünf- bis sechsgliedrigen Ring, der p Heteroatome aus der gemeinsam mit den sie bindenden Atomen einen gesättigten, teilweise oder Atom oder an zwei direkt benachbarten Atomen gebunden sind, bilden sie Gruppe Sauerstoff, Stickstoff und Schwefel enthält;

Ŋ

eine divalente Einheit aus der Gruppe CHR5 und C(R5)2, und

eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S, SO2, N-(C₁-C₄)-Alkyl, CHR⁵ und

C(R⁵)₂ bedeuten. 9 Ebenfalls bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel I, worin

Halogen, Halogen-(C₁-C₂)-alkyl oder (C₁-C₂)-Alkylsulfonyl: Ψ

5

oder zwei an direkt benachbarten Kohlenstoffatomen gebundene Reste R⁵ bilden mit den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen substituierten 3- bis 6-gliedrigen Ring; (C₁-C₄)-Alkyl, (C₃-C₈)-Cycloalkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)-Alkylthio, Phenyl, <u>۳</u>

Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkylsulfonyl, Benzoyl oder Phenylsulfonyl, und Έ, 2

Wasserstoff, Methyl oder Ethyl bedeuten, und <u></u>

R² in 4-Position des Phenylrings steht

25

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel 1, worin

eine geradkettige oder verzweigte (C₁-C₄)-Alkylen-, (C₂-C₄)-Alkenylen- oder (C₂-C₄)-Alkinylenkette; **%**

ဗ္က

Chlor, Brom, Methyl, Trifluormethyl, Cyano oder Nitro; ĸ

R² Chlor, Brom, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Trifluormethyl oder Nitro;

R⁴ OR⁷, (C₁-C₄)-Alkytthio, (C₂-C₄)-Alkenylthio oder Phenylthio;

5 R⁵ Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, oder zwei an direkt benachbarten Kohlenstoffatomen gebundene Reste R⁵ bilden mit den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen substituierten 3- bis 6-gliedrigen Ring; A eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S(O)_n, NH und N-(C₁-C₆)-Alkyl;

M (C₁-C₆)-Alkylen;

9

Y und Z unabhängig voneinander eine divalente Einheit aus der Gruppe, CHR 5 und C(R $^5)_2$ bedeuten.

5

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können je nach Bedeutung der Substituenten beispielsweise nach einem oder mehreren der in den folgenden Schemata angegebenen Verfahren hergestellt werden.

20 Durch die in Schema 1 angegebene Umsetzung eines Cyclohexandions der Formel (II) mit einem Benzoylderivat der Formel (III), worin T für Halogen, Hydroxy oder Alkoxy steht, können erfindungsgemäße Verbindungen der Formel (I) gemäß an sich bekannten Verfahren hergestellt werden. Solche Verfahren sind beispielsweise aus EP-A 0 90 062 und EP-B 0 186 117 bekannt.

Schema 1:

16

$$(R^5)_{w}$$
(IIIa)

$$(P_{3})^{OH} = (P_{3})^{OH} \times (P_{$$

Verbindungen oben genannter Formel (IIIa) können aus Verbindungen der Formeln (IIIb) und (IVa), in der L¹ für eine Fluchtgruppe, wie Halogen, Mesyl, Tosyl und Triflat steht, gemäß an sich bekannten Methoden hergestellt werden. Solche Methoden sind beispielsweise aus Houben-Weyl Band 6/3, S. 54 bis 69, Band 9, S. 103 bis 115 und Band 11/1, S. 97 bekannt.

က

([Va)

Q

$$\begin{cases} x^{1} - x^{2} - c^{1}(c^{2})_{q}(c^{3})_{q} - [l_{p} - R^{2}] \\ \\ K^{2} \end{cases}$$
(IIIa)

Verbindungen der Formel (IIIa) können auch beispielsweise gemäß der in Schema 3 werden. Solche Methoden sind aus WO 98/42648, Houben-Weyl Band 6/3, S. 75 bis beschriebenen Methode aus Verbindungen der Formeln (IIIc) und (Ivb) hergestellt 78, Band 9, S. 103 bis 105 bekannt.

S

Schema 3:

8

(IVB)

(SE)

(IIIa)

Erfindungsgemäße Verbindungen der Formel (I), in der R⁴ für andere Reste als

gegebenenfalls unter Basenkatalyse, mit Nukleophilen, wie Alkalimetallcyaniden, Hydroxy steht, können beispielsweise gemäß Schema 4 hergestellt werden. Die darin angegebene Umsetzung einer Verbindung der Formel (la) mit einem erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (lb), die durch Reaktion, Halogenierungsreagenz, wie Oxalylchlorid oder Oxalylbromid, führt zu ß

Alkalimetallcyanaten, Alkalimetallthiocyanaten, Alkylthioalkoholen und Thiophenolen Thiocyanato oder OR7 steht, umgesetzt werden können. Solche Reaktionen sind Halogenalkinylthio, gegebenenfalls substituiertes Phenylthio, Cyano, Cyanato, zu weiteren erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (Ic), in der R4 für Alkylthio, Halogenalkylthio, Alkenylthio, Halogenalkenylthio, Alkinylthio, 9

beispielsweise beschrieben in Synthesis 12, 1287 (1992). Durch Reaktion mit einem Wasserstoffperoxid und Kaliumperoxymonosulfat, werden erfindungsgemäße Halogenalkylsulfinyl, Alkenylsulfinyl, Halògenalkenylsulfinyl, Alkinylsulfinyl. Oxidationsreagenz, wie m-Chlorperoxybenzoesäure, Peroxyessigsäure, Verbindungen der Formel (Ic) erhalten, in der R⁴ für Alkylsulfinyl, 15

beschrieben in J. Org. Chem. 53, 532 (1988), Tetrahedron Lett. 21, 1287 (1981). Halogenalkenylsulfonyl, Alkinylsulfonyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylthio Halogenalkinylsulfinyl, Alkylsulfonyl, Halogenalkylsulfonyl, Alkenylsulfonyl, oder Halogenalkinylsulfonyl steht. Solche Reaktionen sind beispielsweise

$$(1a) \\ (R^{5})_{a} \\ (R^{5})$$

$$\begin{bmatrix} R^{1} & R^{1} & \\ & & X^{1} - X^{2} - C^{1}(C^{2})_{q}(C^{3})_{q} - IL_{p} - R^{3}], \\ & Z & \\ & & X^{2} - X^{2} - C^{1}(C^{2})_{q}(C^{3})_{q} - IL_{p} - R^{3}], \\ & & (R^{3})_{q} & X^{2} - X^{2} - C^{1}(C^{2})_{q}(C^{3})_{q} - IL_{p} - R^{3}], \\ & & (R^{3})_{q} & X^{2} - X$$

22

Verbindungen der Formeln (IIIa), mit Ausnahme der Verbindungen, in denen C¹ für Oxiranyl oder Oxetanyl und die Laufzahlen o und q beide null bedeuten, sind neu und ebenfalls Gegenstand der Erfindung.

8

20

herbizide Wirksamkeit gegen ein breites Spektrum wirtschaftlich wichtiger mono- und die aus Rhizomen, Wurzelstöcken oder anderen Dauerorganen austreiben, werden Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) weisen eine ausgezeichnete dikotyler Schadpflanzen auf. Auch schwer bekämpfbare perennierende Unkräuter,

- Unkrautflora genannt, die durch die erfindungsgemäßen Verbindungen kontrolliert werden können, ohne daß durch die Nennung eine Beschränkung auf bestimmte werden. Im einzelnen seien beispielhaft einige Vertreter der mono- und dikotylen Substanzen im Vorsaat-, Vorauflauf- oder Nachauflaufverfahren ausgebracht durch die Wirkstoffe gut erfaßt. Dabei ist es in der Regel unerheblich, ob die S
- Cynodon, Imperata sowie Sorghum und auch ausdauernde Cyperusarten gut erfaßt. Arten erfolgen soll. Auf der Seite der monokotylen Unkrautarten werden z.B. Avena, Bei dikotylen Unkrautarten erstreckt sich das Wirkungsspektrum auf Arten wie z.B. aus der annuellen Gruppe und auf seiten der perennierenden Spezies Agropyron, Lolium, Alopecurus, Phalaris, Echinochloa, Digitaria, Setaria sowie Cyperusarten 9
- bedingungen im Reis vorkommende Schadpflanzen wie z.B. Echinochloa, Sagittaria, Matricaria und Abutilon auf der annuellen Seite sowie Convolvulus, Cirsium, Rumex und Artemisia bei den perennierenden Unkräutern. Unter den spezifischen Kultur-Galium, Viola, Veronica, Lamium, Stellaria, Amaranthus, Sinapis, Ipomoea, Sida, Alisma, Eleocharis, Scirpus und Cyperus werden von den erfindungsgemäßen 5
- wachsen bis zum Keimblattstadium heran, stellen jedoch dann ihr Wachstum ein und /erbindungen vor dem Keimen auf die Erdoberfläche appliziert, so wird entweder Wirkstoffen ebenfalls hervorragend bekämpft. Werden die erfindungsgemäßen das Auflaufen der Unkrautkeimlinge vollständig verhindert oder die Unkräuter sterben schließlich nach Ablauf von drei bis vier Wochen vollkommen ab.

2

Applikation der Wirkstoffe auf die grünen Pflanzenteile im Nachauflaufverfahren tritt Wachstumsstadium stehen oder sterben nach einer gewissen Zeit ganz ab, so daß auf diese Weise eine für die Kulturpflanzen schädliche Unkrautkonkurrenz sehr früh ebenfalls sehr rasch nach der Behandlung ein drastischer Wachstumsstop ein und die Unkrautpflanzen bleiben in dem zum Applikationszeitpunkt vorhandenen und nachhaltig beseitigt wird.

വ

Kulturpflanzen wirtschaftlich bedeutender Kulturen wie z.B. Weizen, Gerste, Roggen, geschädigt. Die vorliegenden Verbindungen eignen sich aus diesen Gründen sehr Obgleich die erfindungsgemäßen Verbindungen eine ausgezeichnete herbizide Reis, Mais, Zuckerrübe, Baumwolle und Soja nur unwesentlich oder gar nicht Aktivität gegenüber mono- und dikotylẹn Unkräutern aufweisen, werden gut zur selektiven Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwuchs in andwirtschaftlichen Nutzpflanzungen oder in Zierpflanzungen.

S

ransgene Pflanzen mit erhöhtem Stärkegehalt oder veränderter Qualität der Stärke Andere besondere Eigenschaften betreffen z. B. das Erntegut hinsichtlich Menge, gegenüber bestimmten Pestiziden, vor allem bestimmten Herbiziden, Resistenzen Aufgrund ihrer herbiziden und pflanzenwachstumsregulatorischen Eigenschaften können die Wirkstoffe auch zur Bekämpfung von Schadpflanzen in Kulturen von Qualität, Lagerfähigkeit, Zusammensetzung und spezieller Inhaltsstoffe. So sind eingesetzt werden. Die transgenen Pflanzen zeichnen sich in der Regel durch bestimmten Insekten oder Mikroorganismen wie Pilzen, Bakterien oder Viren. besondere vorteilhafte Eigenschaften aus, beispielsweise durch Resistenzen gegenüber Pflanzenkrankheiten oder Erregern von Pflanzenkrankheiten wie oder solche mit anderer Fettsäurezusammensetzung des Ernteguts bekannt. bekannten oder noch zu entwickelnden gentechnisch veränderten Pflanzen

5

9

Bevorzugt ist die Anwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze in wirtschaftlich bedeutenden transgenen Kulturen von Nutz-und werden, welche gegenüber den phytotoxischen Wirkungen der Herbizide resistent Zierpflanzen, z. B. von Getreide wie Weizen, Gerste, Roggen, Hafer, Hirse, Reis, Kartoffel, Tomate, Erbse und anderen Gemüsesorten. Vorzugsweise können die Maniok und Mais oder auch Kulturen von Zuckerrübe, Baumwolle, Soja, Raps, Verbindungen der Formel (I) als Herbizide in Nutzpflanzenkulturen eingesetzt sind bzw. gentechnisch resistent gemacht worden sind.

25

2

25

8

Herkömmliche Wege zur Herstellung neuer Pflanzen, die im Vergleich zu bisher vorkommenden Pflanzen modifizierte Eigenschaften aufweisen, bestehen

22

beispielsweise in klassischen Züchtungsverfahren und der Erzeugung von Mutanten. Alternativ können neue Pflanzen mit veränderten Eigenschaften mit Hilfe EP-A-0131624). Beschrieben wurden beispielsweise in mehreren Fällen gentechnischer Verfahren erzeugt werden (siehe z. B. EP-A-0221044,

gentechnische Veränderungen von Kulturpflanzen zwecks Modifikation der in den Pflanzen synthetisierten Stärke (z. B. WO 92/11376, WO 92/14827, WO 91/19806),

S

(WO 92/00377) oder der Sulfonylharnstoffe (EP-A-0257993, US-A-5013659) transgene Kulturpflanzen, welche gegen bestimmte Herbizide vom Typ Glufosinate (vgl. z. B. EP-A-0242236, EP-A-242246) oder Glyphosate 9

esistent sind,

- Bacillus thuringiensis-Toxine (Bt-Toxine) zu produzieren, welche die Pflanzen transgene Kulturpflanzen, beispielsweise Baumwolle, mit der Fähigkeit gegen bestimmte Schädlinge resistent machen (EP-A-0142924, EP-A-0193259).
- transgene Kulturpflanzen mit modifizierter Fettsäurezusammensetzung (WO 91/13972).

5

Zahlreiche molekularbiologische Techniken, mit denen neue transgene Pflanzen mit siehe z.B. Sambrook et al., 1989, Molecular Cloning, A Laboratory Manual, 2. Aufl. "Gene und Klone", VCH Weinheim 2. Auflage 1996 oder Christou, "Trends in Plant veränderten Eigenschaften hergestellt werden können, sind im Prinzip bekannt; Cold Spring Harbor Laboratory Press, Cold Spring Harbor, NY; oder Winnacker Science" 1 (1996) 423-431).

20

Plasmide eingebracht werden, die eine Mutagenese oder eine Sequenzveränderung durch Rekombination von DNA-Sequenzen erlauben. Mit Hilfe der obengenannten Standardverfahren können z. B. Basenaustausche vorgenommen, Teilsequenzen Für derartige gentechnische Manipulationen können Nucleinsäuremoleküle in

Verbindung der DNA-Fragmente untereinander können an die Fragmente Adaptoren entfernt oder natürliche oder synthetische Sequenzen hinzugefügt werden. Für die oder Linker angesetzt werden. ဓ္က



Genprodukts kann beispielsweise erzielt werden durch die Expression mindestens einer entsprechenden antisense-RNA, einer sense-RNA zur Erzielung eines Die Herstellung von Pflanzenzellen mit einer verringerten Aktivität eines

Cosuppressionseffektes oder die Expression mindestens eines entsprechend konstruierten Ribozyms, das spezifisch Transkripte des obengenannten Genprodukts spaltet. S

den Zellen einen antisense-Effekt zu bewirken. Möglich ist auch die Verwendung von codierenden Sequenz umfassen, wobei diese Teile lang genug sein müssen, um in flankierender Sequenzen umfassen, als auch DNA-Moleküle, die nur Teile der codierende Sequenz eines Genprodukts einschließlich eventuell vorhandener Hierzu können zum einen DNA-Moleküle verwendet werden, die die gesamte DNA-Sequenzen, die einen hohen Grad an Homologie zu den codiereden

9

9

aber die Lokalisation in einem bestimmten Kompartiment zu erreichen, kann z. B. die Protein in jedem beliebigen Kompartiment der pflanzlichen Zelle lokalisiert sein. Um Bei der Expression von Nucleinsäuremolekülen in Pflanzen kann das synthetisierte codierende Region mit DNA-Sequenzen verknüpft werden, die die Lokalisierung in 3227; Wolter et al., Proc. Natl. Acad. Sci. USA 85 (1988), 846-850; Sonnewald et Fachmann bekannt (siehe beispielsweise Braun et al., EMBO J. 11 (1992), 3219einem bestimmten Kompartiment gewährleisten. Derartige Sequenzen sind dem

2

2

um Pflanzen jeder beliebigen Pflanzenspezies handeln, d.h. sowohl monokotyle als Pflanzen regeneriert werden. Bei den transgenen Pflanzen kann es sich prinzipiell Die transgenen Pflanzenzellen können nach bekannten Techniken zu ganzen al., Plant J. 1 (1991), 95-106) auch dikotyle Pflanzen. 25

Überexpression, Suppression oder Inhibierung homologer (= natürlicher) Gene oder So sind transgene Pflanzen erhältlich, die veränderte Eigenschaften durch

30

24

Gensequenzen oder Expression heterologer (= fremder) Gene oder Gensequenzen aufweisen Vorzugsweise können die erfindungsgemäßen Verbindungen in transgenen Kulturen eingesetzt werden, welche gegen Herbizide aus der Gruppe der Sulfonylharnstoffe, S

Glufosinate-ammonium oder Glyphosate-isopropylammonium und analoge Wirkstoffe resistent sind. Bei der Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe in transgenen Kulturen treten pflanzen oftmals Wirkungen auf, die für die Applikation in der jeweiligen transgenen Unkrautspektrum, das bekämpft werden kann, veränderte Aufwandmengen, die für die Applikation eingesetzt werden können, vorzugsweise gute Kombinierbarkeit mit Beeinflussung von Wuchs und Ertrag der transgenen Kulturpflanzen. Gegenstand neben den in anderen Kulturen zu beobachtenden Wirkungen gegenüber Schad-Verbindungen als Herbizide zur Bekämpfung von Schadpflanzen in transgenen Kultur spezifisch sind, beispielsweise ein verändertes oder speziell erweitertes den Herbiziden, gegenüber denen die transgene Kultur resistent ist, sowie der Erfindung ist deshalb auch die Verwendung der erfindungsgemäßen Kulturpflanzen.

5

Sequenzen eines Genprodukts aufweisen, aber nicht vollkommen identisch sind.

5

regulierend in den pflanzeneigenen Stoffwechsel ein und können damit zur gezielten Beeinflussung von Pflanzeninhaltsstoffen und zur Ernteerleichterung wie z.B. durch Darüberhinaus weisen die erfindungsgemäßen Substanzen hervorragende wachstumsregulatorische Eigenschaften bei Kulturpflanzen auf. Sie greifen

eignen sie sich auch zur generellen Steuerung und Hemmung von unerwünschtem vegetativen Wachstums spielt bei vielen mono- und dikotylen Kulturen eine große Auslösen von Desikkation und Wuchsstauchung eingesetzt werden. Desweiteren vegetativen Wachstum, ohne dabei die Pflanzen abzutöten. Eine Hemmung des Rolle, da das Lagern hierdurch verringert oder völlig verhindert werden kann.

22

emulgierbaren Konzentraten, versprühbaren Lösungen, Stäubemitteln oder Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in Form von Spritzpulvern,

ဗ္ဗ



Erfindung sind deshalb auch herbizide und pflanzenwachstumsregulierende Mittel, Granulaten in den üblichen Zubereitungen angewendet werden. Gegenstand der die Verbindungen der Formel (I) enthalten.

- Die Verbindungen der Formel (i) können auf verschiedene Art formuliert werden, je emulgierbare Konzentrate (EC), Emulsionen (EW), wie Öl-in-Wasser- und Wassernachdem welche biologischen und/oder chemisch-physikalischen Parameter vorgegeben sind. Als Formulierungsmöglichkeiten kommen beispielsweise in Frage: Spritzpulver (WP), wasserlösliche Pulver (SP), wasserlösliche Konzentrate, 2
 - suspensionen (CS), Stäubemittel (DP), Beizmittel, Granulate für die Streu- und Adsorptionsgranulaten, wasserdispergierbare Granulate (WG), wasserlösliche Bodenapplikation, Granulate (GR) in Form von Mikro-, Sprüh-, Aufzugs- und in-Öl-Emulsionen, versprühbare Lösungen, Suspensionskonzentrate (SC), Dispersionen auf Öl- oder Wasserbasis, ölmischbare Lösungen, Kapsel-9
 - Formulierungstypen sind im Prinzip bekannt und werden beispielsweise beschrieben Granulate (SG), ULV-Formulierungen, Mikrokapseln und Wachse. Diese einzelnen München, 4. Aufl. 1986, Wade van Valkenburg, "Pesticide Formulations", Marcel in: Winnacker-Küchler, "Chemische Technologie", Band 7, C. Hauser Verlag Dekker, N.Y., 1973; K. Martens, "Spray Drying" Handbook, 3rd Ed. 1979, G. 5
- Goodwin Ltd. London. 2

beispielsweise beschrieben in: Watkins, "Handbook of Insecticide Dust Diluents and Lösungsmittel und weitere Zusatzstoffe sind ebenfalls bekannt und werden Die notwendigen Formulierungshilfsmittel wie Inertmaterialien, Tenside,

- Carriers", 2nd Ed., Darland Books, Caldwell N.J., H.v. Olphen, "Introduction to Clay Colloid Chemistry"; 2nd Ed., J. Wiley & Sons, N.Y.; C. Marsden, "Solvents Guide"; Annual", MC Publ. Corp., Ridgewood N.J.; Sisley and Wood, "Encyclopedia of 2nd Ed., Interscience, N.Y. 1963; McCutcheon's "Detergents and Emulsifiers Surface Active Agents", Chem. Publ. Co. Inc., N.Y. 1964; Schönfeldt, 25
- Winnacker-Küchler, "Chemische Technologie", Band 7, C. Hauser Verlag München, "Grenzflächenaktive Äthylenoxidaddukte", Wiss. Verlagsgesell., Stuttgart 1976; 8



26

Wirkstoff außer einem Verdünnungs- oder Inertstoff noch Tenside ionischer und/oder nichtionischer Art (Netzmittel, Dispergiermittel), z.B. polyoxyethylierte Alkylphenole, Spritzpulver sind in Wasser gleichmäßig dispergierbare Präparate, die neben dem

- Fettalkoholpolyglykolethersulfate, Alkansulfonate, Alkylbenzolsulfonate, polyoxethylierte Fettalkohole, polyoxethylierte Fettamine, S
- dibutylnaphthalin-sulfonsaures Natrium oder auch oleoylmethyltaurinsaures Natrium 2,2'-dinaphthylmethan-6,6'-disulfonsaures Natrium, ligninsulfonsaures Natrium, enthalten. Zur Herstellung der Spritzpulver werden die herbiziden Wirkstoffe
- beispielsweise in üblichen Apparaturen wie Hammermühlen, Gebläsemühlen und Luftstrahlmühlen feingemahlen und gleichzeitig oder anschließend mit den Formulierungshilfsmitteln vermischt. 9

Emulgierbare Konzentrate werden durch Auflösen des Wirkstoffes in einem

- können beispielsweise verwendet werden: Alkylarylsulfonsaure Calzium-Salze wie oder auch höhersiedenden Aromaten oder Kohlenwasserstoffen oder Mischungen organischen Lösungsmittel z.B. Butanol, Cyclohexanon, Dimethylformamid, Xylol der organischen Lösungsmittel unter Zusatz von einem oder mehreren Tensiden ionischer und/oder nichtionischer Art (Emulgatoren) hergestellt. Als Emulgatoren 5
- Propylenoxid-Ethylenoxid-Kondensationsprodukte, Alkylpolyether, Sorbitanester wie Fettsäurepolyglykolester, Alkylarylpolyglykolether, Fettalkoholpolyglykolether, z.B. Sorbitanfettsäureester oder Polyoxethylensorbitanester wie z.B. Ca-dodecylbenzolsulfonat oder nichtionische Emulgatoren wie Polyoxyethylensorbitanfettsäureester 2
- Stäubemittel erhält man durch Vermahlen des Wirkstoffes mit fein verteilten festen Stoffen, z.B. Talkum, natürlichen Tonen, wie Kaolin, Bentonit und Pyrophyllit, oder Diatomeenerde.

22

beispielsweise durch Naß-Vermahlung mittels handelsüblicher Perlmühlen und Suspensionskonzentrate können auf Wasser- oder Ölbasis sein. Sie können 9

gegebenenfalls Zusatz von Tensiden, wie sie z.B. oben bei den anderen Formulierungstypen bereits aufgeführt sind, hergestellt werden.

Emulsionen, z.B. Öl-in-Wasser-Emulsionen (EW), lassen sich beispielsweise mittels Rührern, Kolloidmühlen und/oder statischen Mischern unter Verwendung von wäßrigen organischen Lösungsmitteln und gegebenenfalls Tensiden, wie sie z.B. oben bei den anderen Formulierungstypen bereits aufgeführt sind, herstellen.

S

Granulate können entweder durch Verdüsen des Wirkstoffes auf adsorptionsfähiges,

10 granuliertes Inertmaterial hergestellt werden oder durch Aufbringen von
Wirkstoffkonzentraten mittels Klebemitteln, z.B. Polyvinylalkohol, polyacrylsaurem
Natrium oder auch Mineralölen, auf die Oberfläche von Trägerstoffen wie Sand,
Kaolinite oder von granuliertem Inertmaterial. Auch können geeignete Wirkstoffe in
der für die Herstellung von Düngemittelgranulaten üblichen Weise -

15 gewünschtenfalls in Mischung mit Düngemitteln - granuliert werden.

Wasserdispergierbare Granulate werden in der Regel nach den üblichen Verfahren wie Sprühtrocknung, Wirbelbett-Granulierung, Teller-Granulierung, Mischung mit Hochgeschwindigkeitsmischern und Extrusion ohne festes Inertmaterial hergestellt.

20

Zur Herstellung von Teller-, Fließbett-, Extruder- und Sprühgranulate siehe z.B. Verfahren in "Spray-Drying Handbook" 3rd ed. 1979, G. Goodwin Ltd., London; J.E. Browning, "Agglomeration", Chemical and Engineering 1967, Seiten 147 ff, "Perry's Chemical Engineer's Handbook", 5th Ed., McGraw-Hill, New York 1973, S. 8-57.

Für weitere Einzelheiten zur Formulierung von Pflanzenschutzmitteln siehe z.B. G.C. Klingman, "Weed Control as a Science", John Wiley and Sons, Inc., New York, 1961, Seiten 81-96 und J.D. Freyer, S.A. Evans, "Weed Control Handbook", 5th Ed., Blackwell Scientific Publications, Oxford, 1968, Seiten 101-103.

25

ဗ္က

Die agrochemischen Zubereitungen enthalten in der Regel 0,1 bis 99 Gew.-%, insbesondere 0,1 bis 95 Gew.-%, Wirkstoff der Formel (I). In Spritzpulvern beträgt

8

die Wirkstoffkonzentration z.B. etwa 10 bis 90 Gew.-%, der Rest zu 100 Gew.-% besteht aus üblichen Formulierungsbestandteilen. Bei emulgierbaren Konzentraten kann die Wirkstoffkonzentration etwa 1 bis 90, vorzugsweise 5 bis 80 Gew.-% betragen. Staubförmige Formulierungen enthalten 1 bis 30 Gew.-% Wirkstoff,

vorzugsweise meistens 5 bis 20 Gew.-% an Wirkstoff, versprübbare Lösungen enthalten etwa 0,05 bis 80, vorzugsweise 2 bis 50 Gew.-% Wirkstoff. Bei wasserdispergierbaren Granulaten hängt der Wirkstoffgehalt zum Teil davon ab, ob die wirksame Verbindung flüssig oder fest vorliegt und welche Granulierhilfsmittel, Füllstoffe usw. verwendet werden. Bei den in Wasser dispergierbaren Granulaten licht der Chall on Wildhald bei den in Wasser dispergierbaren Granulaten.

10 liegt der Gehalt an Wirkstoff beispielsweise zwischen 1 und 95 Gew.-%, vorzugsweise zwischen 10 und 80 Gew.-%.

Daneben enthalten die genannten Wirkstofformulierungen gegebenenfalls die jeweils üblichen Haft-, Netz-, Dispergier-, Emulgier-, Penetrations-, Konservierungs-,

15 Frostschutz- und Lösungsmittel, Füll., Träger- und Farbstoffe, Entschäumer, Verdunstungshemmer und den pH-Wert und die Viskosität beeinflussende Mittel. Auf der Basis dieser Formulierungen lassen sich auch Kombinationen mit anderen pestizid wirksamen Stoffen, wie z.B. Insektiziden, Akariziden, Herbiziden,

20 Fungiziden, sowie mit Safenern, Düngemitteln und/oder Wachstumsregulatoren herstellen, z.B. in Form einer Fertigformulierung oder als Tankmix. Als Kombinationspartner für die erfindungsgemäßen Wirkstoffe in Mischungsformulierungen oder im Tank-Mix sind beispielsweise bekannte Wirkstoffe einsetzbar, wie sie z.B. in Weed Research 26, 441-445 (1986) oder "The Pesticide Manual", 11th edition, The British Crop Protection Council and the Royal Soc. of Chemistry, 1997 und dort zitierter Literatur beschrieben sind. Als bekannte Herbizide, die mit den Verbindungen der Formel (I) kombiniert werden können, sind z.B. folgende Wirkstoffe zu nennen (Anmerkung: Die Verbindungen sind entweder mit dem "common name" nach der International Organization for Standardization

25

(ISO) oder mit dem chemischen Namen, ggf. zusammen mit einer üblichen

Codenummer bezeichnet):

ဓ္က



acetochlor, acifluorfen; aclonifen; AKH 7088, d.h. [[1-[5-[2-Chloro-4-(trifluoromethyl)-phenoxy]-2-nitrophenyl]-2-methoxyethylideneJ-aminoJ-oxyJ-essigsäure und-essigsäuremethylester, alachlor, alloxydim; ametryn; amidosulfuron; amitrol; AMS, d.h. Ammoniumsulfamat; anilofos; asulam; atrazin; azimsulfurone (DPX-A8947);

- aziprotryn; barban; BAS 516 H, d.h. 5-Fluor-2-phenyl-4H-3,1-benzoxazin-4-on; benazolin; benfluralin; benfuresate; bensulfuron-methyl; bensulide; bentazone; benzofenap; benzofluor; benzoylprop-ethyl; benzthiazuron; bialaphos; bifenox; bromacil; bromobutide; bromofenoxim; bromoxynil; bromuron; buminafos; busoxinone; butachlor; butamifos; butenachlor; buthidazole; butralin; butylate;
- 10 cafenstrole (CH-900); carbetamide; cafentrazone (ICI-A0051); CDAA, d.h. 2-Chlor-N.N-di-2-propenylacetamid; CDEC, d.h. Diethyldithiocarbaminsäure-2-chlorallylester; chlomethoxyfen; chloramben; chlorazifop-butyl, chlormesulon (ICI-A0051); chlorbromuron; chlorbufam; chlorfenac; chlorflurecol-methyl; chloridrazon; chlorimuron ethyl; chlomitrofen; chlorotoluron; chloroxuron; chlorpropham;
 - clodinafop und dessen Esterderivate (z.B. clodinafop-propargyl); clomazone; clodinafop und dessen Esterderivate (z.B. clodinafop-propargyl); clomazone; clomeprop; cloproxydim; clopyralid; cumyluron (JC 940); cyanazine; cycloate; cyclosulfamuron (AC 104); cycloxydim; cycluron; cyhalofop und dessen Esterderivate (z.B. Butylester, DEH-112); cyperquat; cyprazine; cyprazole; daimuron; 20 2,4-DB; dalapon; desmedipham; desmetryn; di-allate; dicamba; dichlobenil;
 - 20 2,4-DB; dalapon; desmedipham; desmetryn; di-allate; dicamba; dichlobenil; dichlorprop; diclofop und dessen Ester wie diclofop-methyl; diethatyl; difenoxuron; difenzoquat; diflufenican; dimefuron; dimethachlor; dimethametryn; dimethamed (SAN-582H); dimethazone, clomazon; dimethipin; dimetrasulfuron, dinitramine; dinoseb; dinoterb; diphenamid; dipropetryn; diquat; dithiopyr; diuron; DNOC;
- 25 eglinazine-ethyl; EL 77, d.h. 5-Cyano-1-(1,1-dimethylethyl)-N-methyl-1H-pyrazole-4-carboxamid; endothal; EPTC; esprocarb; ethalfluralin; ethametsulfuron-methyl; ethidimuron; ethiozin; ethofumesate; F5231, d.h. N-[2-Chlor-4-fluor-5-[4-(3-fluorpropyl)-4,5-dihydro-5-oxo-1H-tetrazol-1-yl]-phenyl]-ethansulfonamid; ethoxyfen und dessen Ester (z.B. Ethylester, HN-252); etobenzanid (HW 52); fenoprop;
- 30 fenoxan, fenoxaprop und fenoxaprop-P sowie deren Ester, z.B. fenoxaprop-P-ethyl und fenoxaprop-ethyl; flenoxydim; fenuron; flamprop-methyl; flazasulfuron; fluazifop und fluazifop-P und deren Ester, z.B. fluazifop-butyl und fluazifop-P-butyl;



3

fluchloralin; flumetsulam; flumeturon; flumiclorac und dessen Ester (z.B. Pentylester, S-23031); flumioxazin (S-482); flumipropyn; flupoxam (KNW-739); fluorodifen; fluoroglycofen-ethyl; flupropacil (UBIC-4243); fluridone; flurochloridone; fluroxypyr; flurtamone; fomesafen; fosamine; furyloxyfen; glufosinate; glyphosate; halosafen;

- 5 halosulfuron und dessen Ester (z.B. Methylester, NC-319); haloxyfop und dessen Ester; haloxyfop-P (= R-haloxyfop) und dessen Ester; hexazinone; imazapyr; imazamethabenz-methyl; imazaquin und Salze wie das Ammoniumsalz; ioxynil; imazethamethapyr; imazethapyr; imazosulfuron; isocarbamid; isopropalin; isoproturon; isocarben; isoxapyrifop; karbutilate; lactofen; lenacil; linuron;
- MCPA; MCPB; mecoprop; mefenacet; mefluidid; metamitron; metazachlor; metham; methabenzthiazuron; methazole; methoxyphenone; methyldymron; metabenzuron, methobenzuron; metobromuron; metolachlor; metosulam (XRD 511); metoxuron; metribuzin; metsulfuron-methyl; MH; molinate; monalide; monolinuron; monuron; monocarbamide dihydrogensulfate; MT 128, d.h. 6-Chlor-N-(3-chlor-2-propenyl)-5-methyl-N-phenyl-3-pyridazinamin; MT 5950, d.h. N-[3-Chlor-4-(1-methylethyl)-phenyl]-2-methylpentanamid; naproanilide; napropamide; naptalam; NC 310, d.h.
 - 5-methyl-N-phenyl-3-pyridazinamin; MT 5950, d.h. N-[3-Chlor-4-(1-methylethyl)-phenyl]-2-methylpentanamid; naproanilide; napropamide; naptalam; NC 310, d.h. 4-(2,4-dichlorbenzoyl)-1-methyl-5-benzyloxypyrazol; neburon; nicosulfuron; nipyraclophen; nitralin; nitrofen; nitrofluorfen; norflurazon; orbencarb; oryzalin; oxadiargyl (RP-020630); oxadiazon; oxyfluorfen; paraquat; pebulate; pendimethalin;
- 20 perfluidone; phenisopham; phenmedipham; picloram; piperophos; piributicarb; pirifenop-butyl; pretilachlor; primisulfuron-methyl; procyazine; prodiamine; profluralin; proglinazine-ethyl; prometon; prometryn; propachlor; propanil; propaquizafop und dessen Ester; propazine; propham; propisochlor; propyzamide; prosulfalin; prosulfocarb; prosulfuron (CGA-152005); prynachlor, pyrazolinate; pyrazon;
- 25 pyrazosulfuron-ethyl; pyrazoxyfen; pyridate; pyrithiobac (KIH-2031); pyroxofop und dessen Ester (z.B. Propargylester); quinclorac; quinmerac; quinofop und dessen Esterderivate, quizalofop und quizalofop-P und deren Esterderivate z.B. quizalofop-ethyl; quizalofop-P-tefuryl und -ethyl; renriduron; rimsulfuron (DPX-E 9636); S 275, d.h. 2-[4-Chlor-2-fluor-5-(2-propynyloxy)-phenyl]-4,5,6,7-tetrahydro-
 - 2H-indazol; secbumeton; sethoxydim; siduron; simazine; simetryn; SN 106279, d.h. 2H-indazol; secbumeton; sethoxydim; siduron; simazine; simetryn; SN 106279, d.h. 2-[[7-[2-Chlor-4-(trifluor-methyl)-phenoxy]-2-naphthalenyl]-oxy]-propansäure und methylester; sulfentrazon (FMC-97285, F-6285); sulfazuron; sulfemeturon-methyl;



sulfosate (ICI-A0224); TCA; tebutam (GCP-5544); tebuthiuron; terbacil; terbucarb; terbuchlor; terbumeton; terbuthylazine; terbutryn; TFH 450, d.h. N,N-Diethyl-3-[(2ethyl-6-methylphenyl)-sulfonyl]-1H-1,2,4-triazol-1-carboxamid; thenylchlor (NSK-850); thiazafluron; thiazopyr (Mon-13200); thidiazimin (SN-24085); thiobencarb;

thifensulfuron-methyl; tiocarbazil; tralkoxydim; tri-allate; triasulfuron; triazofenamide; ribenuron-methyl; triclopyr; tridiphane; trietazine; trifluralin; triflusulfuron und Ester 5-Phenoxy-1-[3-(trifluormethyl)-phenyl]-1H-tetrazol; UBH-509; D-489; LS 82-556; 8910; V-53482; PP-600; MBH-001; KIH-9201; ET-751; KIH-6127 und KIH-2023. z.B. Methylester, DPX-66037); trimeturon; tsitodef; vernolate; WL 110547, d.h. KPP-300; NC-324; NC-330; KH-218; DPX-N8189; SC-0774; DOWCO-535; DK-

9

S

Lösungen werden vor der Anwendung üblicherweise nicht mehr mit weiteren inerten Konzentraten, Dispersionen und wasserdispergierbaren Granulaten mittels Wasser Zur Anwendung werden die in handelsüblicher Form vorliegenden Formulierungen gegebenenfalls in üblicher Weise verdünnt z.B. bei Spritzpulvern, emulgierbaren Staubförmige Zubereitungen, Boden- bzw. Streugranulate sowie versprühbare Stoffen verdünnt.

15

/erbindungen der Formel (I). Sie kann innerhalb weiter Grenzen schwanken, z.B. zwischen 0,001 und 10,0 kg/ha oder mehr Aktivsubstanz, vorzugsweise liegt sie Mit den äußeren Bedingungen wie Temperatur, Feuchtigkeit, der Art des verwendeten Herbizids, u.a. variiert die erforderliche Aufwandmenge der edoch zwischen 0,005 und 5 kg/ha.

೫



32

Die nachstehenden Beispiele erläutern die Erfindung.

- Chemische Beispiele Æ
- Herstellung von (2-Chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4-ethylsulfonyl-benzoyl)-7
 - cyclohexan-1,3-dion ß

Die als Ausgangsmaterial verwendete Verbindung 2-Chlor-3-hydroxy-4-ethylsulfonylhergestellt. 2,4-Dibrom-3-hydroxy-benzoesäureethylester wurde gemäß der in US benzoesäure wurde gemäß der in EP-A 0 195 247 beschriebenen Methode 5,026,896 beschriebenen Methode hergestellt. Die Herstellung von

Methansulfonsäure-cyclopentylcarbinylester erfolgte gemäß J. Org. Chem 45, 9 (1980) 1707-1708. 9

2-Chlor-3-hydroxy-4-ethylsulfonyl-benzoesäuremethylester Schritt 1:

33.0 g (124.7 mmol) 2-Chlor-3-hydroxy-4-ethylsulfonyl-benzoesäure wurden in 1300

ml Methanol gelöst. Es wurden 174 ml (3263 mmol) konz. H₂SO₄ zugetropft, und die aufgenommen. Es wurde mit Waser gewaschen, über Na₂SO₄ getrocknet und am Rotationsverdampfer eingeengt, und der Rückstand wurde in Methylenchlorid Mischung wurde 5 h unter Rückfuß erhitzt. Das Reaktionsgemisch wurde am Rotationsverdampfer vollständig eingeengt. Man erhielt 2-Chlor-3-hydroxy-4-र

ethylsulfonyl-benzoesäuremethylester als gelbes, zähes Öl. 2

28.23 g (81% der Theorie) Ausbeute:

8 [CDCI₃] 1.32 (t, 3H), 3.24 (q, 2H), 3.96 (s, 3H), 7.38 (d, 1H), 7.65 (d, Rf (Essigester) 0.45

1H-NMR:

2-Chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4-ethylsuifonyl-benzoesäuremethyl-Schritt 2: 25

1.488 g (10.8 mmol) Kaliumcarbonat und 1.343 g (7.5 mmol) Methansulfonsäurecyclopentylcarbinylester wurden in 30 ml N,N-Dimethylformamid vorgelegt. Bei Raumtemperatur wurden 1.50 g (5.4 Mol) 2-Chlor-3-hydroxy-4-ethylsulfonylbenzoesäuremethylester zugegeben, und die Mischung wurde für 5 h auf 70-80°C Die vereinigten organischen Phasen wurden mit Wasser gewaschen, über Na $_2$ SO $_4$ erhitzt. Anschliessend wurde auf Wasser gegeben und mit Diethylether extrahiert. ဓ



getrocknet und am Rotationsverdamper vollständig eingeengt. Trocknen im Ölpumpenvakuum ergab 2-Chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4-ethylsulfonylbenzoesäuremethylester als braunes Öl

1.10 g (56% der Theorie) Ausbeute:

Rf (Essigester) 0.77

8 [CDCl₃] 1.23 (t, 3H), 1.43 (m, 2H), 1.63 (m, 4H),1.84 (m, 2H), H-NMR:

S

2.51(m, 1H), 3.43 (q, 2H), 3.95 (s, 3H), 4.13 (d, 2H), 7.60 (d, 1H), 7.89 (d, 1H)

2-Chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4-ethylsulfonyl-benzoesäure Schritt 3:

1.100 g (3.00 mmol) 2-Chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4-ethylsulfonyl-benzoesäure-

우

methylester wurden in einer Mischung aus 20 ml Tetrahydrofuran und 20 ml Wasser eingeengt. Der Rückstand wurde in Wasser aufgenommen und mit 6 N HCl versetzt. Die erhaltene Mischung wurde zweimal mit Methylenchlorid extrahiert, über Na $_2$ SO $_4$ gelöst und mit 0.134 g (3.40 mmol) Natriumhydroxid versetzt. Die Mischung wurde getrocknet und am Roationsverdampfer vollständig eingeengt. Es wurde 2-Chlor-3cyclopentyl-methoxy)-4-ethylsulfonyl-benzoesäure in Form eines zähen Öls 12 h bei Raumtemperatur gerührt und am Rotationsverdampfer vollständig

5

1.04 g (100% der Theorie) Ausbeute:

Rf (Essigester) 0.59

δ [CDCl₃] 1.24 (t, 3H), 1.45 (m, 2H), 1.62 (m, 4H),1.84 (m, 2H),

2.52 (m, 1H), 3.43 (q, 2H), 4.13 (d, 2H), 7.76 (d, 1H), 7.93 (d, 1H) 2

Schritt 4: (3-Oxo-1-cyclohexenyl)-2-chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4-ethylsulfonyl)benzoat 0.550 g (1.60 mmol) 2-Chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4-ethylsulfonyl-benzoesäure, aminopropyl)-N-ethylcarbodiimid Hydrochlorid und 0.002 g Dimethylaminopyridin 0.196 g (1.70 mmol) Cyclohexan-1,3-dion, 0.279 g (1.40 mmol) N'-(3-Dimethyl-25

NaHCO₃-Lösung und wieder mit Wasser gewaschen. Nach Trocknen der vereinigten wurden in 15 ml Methylenchlorid 10 h bei Raumtemperatur gerührt. Anschliessend wurde mit Methylenchlorid verdünnt und mit 0.5 N HCI, mit Wasser, mit gesättigter organischen Phasen über Na₂SO₄ und vollständigem Einengen am Rotations-္က

verdampfer wurde ((3-Oxo-1-cyclohexenyl)-2-chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4

ethylsulfonyl)-benzoat in Form eines braunen Harzes erhalten.



34

Ausbeute: 0.335 g (47% der Theorie)

Rf (Essigester): 0.68

(m, 2H), 2.47 (m, 2H), 2.53 (m, 1H), 2.68 (m, 2H), 3.25 (q, 2H), 4.15 (d, 2H), 6.08 (s, δ [CDCl₃] 1.23 (t, 3H), 1.44 (m, 2H), 1.64 (m, 4H), 1.85 (m, 2H), 2.15 1H), 7.71 (d, 1H), 7.96 (d, 1H) H-NMR:

(2-Chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4-ethylsulfonyl-benzoyl)-cyclohexan-Schritt 5:

1,3-dion

9

0.290 g (0.70 mmol) (3-Oxo-1-cyclohexenyl)-2-chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4ethylsulfonyl)benzoat wurde in 10 ml Acetonitril gelöst. Es wurden 3 Tropfen Acetoncyanhydrin sowie 0.117 g (1.20 mmol) Triethylamin zugegeben. Die Mischung Rotationsverdampfer und Chromatographie an reversed-phase-Kieselgel (Laufmittel: ständig eingeengt, der Rückstand in Wasser aufgenommen und mit 6 N Salzsäure versetzt. Anschliessend wurde mit Methylenchlorid extrahiert. Nach Trocknen der Rf (Essigester): 0.50 wurde 2 h bei Raumtemperatur gerührt, worauf hin 0.013 g (0.20 mmol) Kaliumcyanid zugegeben wurden. Nach weiteren 10 h bei Raumtempeatur wurde vollethylsulfonyl-benzoyl)-cyclohexan-1,3-dion in Form eines farblosen, zähen Öls. Acetonitril/Wasser-Gradient) erhielt man (2-Chlor-3-(cyclopentyl-methoxy)-4vereinigten organischen Phasen über Na₂SO₄, vollständigem Einengen am 0.175 g (57% der Theorie)

5

(m, 2H), 2.44 (m, 2H), 2.50 (m, 1H), 2.80 (m, 2H), 3.23 (q, 2H), 4.11 (d, 2H), 7.05 (d, 8 [CDCl₃] 1.25 (t, 3H), 1.45 (m, 2H), 1.60 (m, 4H), 1.82 (m, 2H), 2.05 1H), 7.90 (d, 1H) H-NMR:

2

Herstellung von 2,4-Dibrom-3-(cyclobutyl-methoxy)-cyclohexan-1,3-dion

hydroxy-benzoesäureethylester wurden in 50 ml N,N-Dimethylformamid vorgelegt. zugegeben, und die Mischung wurde für 6 h auf 120-130°C erhitzt. Anschliessend 2.990 g (21.60 mmol) Kaliumcarbonat und 3.050 g (9.40 mmol) 2,4-Dibrom-3-Bei Raumtemperatur wurden 1.401 g (9.40 mmol) Brommethylcyclobutan Schritt 1: 2,4-Dibrom-3-(cyclobutyl-methoxy)-benzoesäureethylester ဓ္က 22

organischen Phasen wurden mit Wasser gewaschen, über Na₂SO₄ getrocknet und wurde auf Wasser gegeben und mit Diethylether extrahiert. Die vereinigten



ergab 2,4-Dibrom-3-(cyclobutyl-methoxy)-benzoesäureethylester als braunes Öl. am Rotationsverdamper vollständig eingeengt. Trocknen im Ölpumpenvakuum

3.10 g (85% der Theorie)

Rf (Essigester) 0.88

δ [CDCi₃] 1.20 (t, 3H), 1.87-2.26 (m, 6H), 2.87 (m, 1H), 4.00 (d, 2H), H-NMR:

4.19 (q, 2H), 7.31 (d, 1H), 7.54 (d, 1H) S

2,4-Dibrom -3-(cyclobutyl-methoxy)-benzoesäure Schritt 2:

wurden in einer Mischung aus 30 ml Tetrahydrofuran und 30 ml Wasser gelöst und 3.000 g (7.30 mmol) 2,4-Dibrom -3-(cyclobutyl-methoxy)-benzoesäureethylester

Rückstand wurde in Wasser aufgenommen und mit 6 N HCl versetzt. Die erhaltene Raumtemperatur gerührt und am Rotationsverdampfer vollständig eingeengt. Der mit 0.436 g (10.90 mmol) Natriumhydroxid versetzt. Die Mischung wurde 12 h bei Mischung wurde zweimal mit Methylenchlorid extrahiert, über Na₂SO₄ getrocknet und am Roationsverdampfer vollständig eingeengt. Es wurde 2,4-Dibrom -3-9

(cyclobutyl-methoxy)-benzoesäure in Form eines zähen Öls erhalten. 5

2.50 g (94% der Theorie)

Ausbeute:

δ [CDCl₃] 1.87-2.09 (m, 4H), 2.09-2.23 (m, 2H), 2.87 (m, 1H), 4.02 (d, H-NMR:

Rf (Essigester) 0.60

2H), 7.53 (d, 1H), 7.59 (d, 1H)

(3-Oxo-1-cyclohexenyl)-2,4-dibrom -3-(cyclobutyl-methoxy))-benzoat Schritt 3: 20

1.150 g (3.20 mmol) 2,4-Dibrom -3-(cyclobutyl-methoxy)-benzoesäure, 0.39 g (3.50

nmol) Cyclohexan-1,3-dion, 0.618 g (3.20 mmol) N'-(3-Dimethylaminopropyl)-N-

ethylcarbodiimid Hydrochlorid und 0.004 g Dimethylaminopyridin wurden in 30 ml

Methylenchlorid 10 h bei Raumtemperatur gerührt. Anschliessend wurde mit

Methylenchlorid verdünnt und mit 0.5 N HCI, mit Wasser, mit gesättigter NaHCO₃-22

-ösung und wieder mit Wasser gewaschen. Nach Trocknen der vereinigten

Rotationsverdampfer wurde (3-Oxo-1-cyclohexenyl)-2,4-dibrom -3-(cyclobutylorganischen Phasen über Na₂SO₄ und vollständigem Einengen am

nethoxy)-benzoat in Form eines gelben Harzes erhalten.

Ausbeute: 0.80 g (55% der Theorie)

8

Rf (Essigester): 0.88

δ [CDCl₃] 1.88-2.23 (m, 8H), 2.45 (m, 2H), 2.68 (m, 2H), 2.87 (m, 1H) H-NMR:

4.15 (d, 2H), 6.05 (s, 1H), 7.44 (d, 1H), 7.60 (d, 1H)





36

benzoat wurden in 15 ml Acetonitril gelöst. Es wurden 3 Tropfen Acetoncyanhydrin 0.220 g (0.50 mmol) ((3-0xo-1-cyclohexenyl)-2,4-dibrom -3-(cyclobutyl-methoxy))-2,4-Dibrom-3-(cyclobutyl-methoxy)-cyclohexan-1,3-dion Schritt 4:

Rückstand in Wasser aufgenommen und mit 6 N Salzsäure versetzt. Anschliessend wurden. Nach weiteren 10 h bei Raumtempeatur wurde vollständig eingeengt, der Raumtemperatur gerührt, woraufhin 0.031 g (0.5 mmol) Kaliumcyanid zugegeben wurde mit Methylenchlorid extrahiert. Nach Trocknen der vereinigten organischen sowie 0.121 g (1.20 mmol) Triethylamin zugegeben. Die Mischung wurde 2 h bei 2

Chromatographie an Kieselgel (Laufmittel: Toluol/THF) erhielt man erhielt man 2,4-8 [CDCl₃] 1.80-2.16 (m, 8H), 2.58 (m, 2H), 2.72 (m, 2H), 2.80 (m, 1H), Rf (Essigester): 0.60 Dibrom-3-(cyclobutyl-methoxy)-cyclohexan-1,3-dion in Form eines farblosen Öls. Phasen über Na₂SO₄, vollständigem Einengen am Rotationsverdampfer und Ausbeute: 0.10 g (44% der Theorie) H-NMR: 9

3.92 (d, 2H), 6.71 (d, 1H), 7.46 (d, 1H) 5

genannten Methoden hergestellt beziehungsweise sind analog oben genannten Die in nachfolgenden Tabellen aufgeführten Beispiele wurden analog oben

Methoden erhältlich ೫

Die verwendeten Abkürzungen bedeuten:

Phenyl	t = tertiär	Festpunkt
Ph =	# #	Fp. ∈
Ethyl	Propyl	cyclo
П	н	11
ш	 &	·O
Methyl	= Acetyl	iso
Me	Ac	

cyclo 11

Retentionswert

- Sur

38

 Tabelle 1:
 Erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin die Substituenten und Symbole folgende Bedeutungen haben:

Substituter ten und synnbole loigende bedeutungen nabet
$$R^1 = CI$$
 $R^2 = 4-SO_2Me$ $Y = CH_2$ $p = 1$

= CH₂

$$R^{5} \xrightarrow{OH} \underbrace{\begin{array}{c} CI \\ X^{1}-X^{2}-C^{1}(C^{2})_{q}(C^{2})_{p}-IL_{p}-R^{3} \\ SO_{2}Me \end{array}}_{SO_{2}Me}$$

€

Physikalische Daten	Öl Rr. 0.53 (Essigester)								
å	I	Me	I	I	Ι	I	I	Ι	Me
G(C ²) ₄ (C ³) ₅ – [L ₂ –R ²] ₄	\Diamond	\bigcirc	Y → D	7"	A	Shoon shoot	Ç Shiro Chiro	Aleco	\
X-X	OCH ₂	OCH ₂	осн	ОСН	OCH2	OCH ₂	осн	ОСН2	OCH ₂
ÿ	-	2	3	4	5	9	7	8	6

	;X;—;X	C(C²),(C³), — (L, P R³);	Re	Physikalische Dafen
5	осн	Ebrit	I	
=	ОСН2	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Ŧ	
12	OCH ₂	Sara	I	
13	OCH2	+H-KSJ4e	Ι	
14	OCH ₂		Ι	
15	осн,		Η	
16	осн		Ξ	
17	чэо	NC PROPERTY.	н	
18	чэо	ngd)\—N ⁻ эพ	Ŧ	
19	ocH₂-	\rightarrow	н	
20	OCH ₂	\bigcirc	I	
21	-ZH2O	\bigcirc	H	Öl R _: 0.38 (Essigester)
22	OCH ₂	\Diamond	Me	
23	OCH ₂ -	*m-<	Ή	•
24	OCH ₂	Ne Ne	Ξ	
25	-²ноо		I	

Physikalische Daten						Öl R: 0.53 (Essigester)											
R ⁶	Ŧ	I	Ť	Ι	Ι	Ι	Me	r	I	I	Ξ	Me	π	Ŧ	I	H	Ι
$\mathbb{C}(\mathbb{G}^2)_q(\mathbb{C}^3)_b = [L_p - R^3]_V$	MocO Mo Me	7	Mec Mec	Moco Meso Meso Mes	7	\Diamond	\bigcirc	₩ We		♦	Pi ⁿ	√ ^{lld}	√ ^{ild}	\$.	th for	onen H	- Invited
$\mathbf{x} - \mathbf{x}$	осн2сн=сн	OCH2CH=CH	0CH;C≡C	o∈ochoo	och≀c∈c	ОСН2	ОСН2	осн	OCH2	OCH2	OCH ₂	OCH ₂	OCH ₂	OCH2	осн ²	OCH ₂	ОСН2
Nr.	42	43	44	45	94	47	48	49	50	51	52	53	54	55	85	57	28



Physikalische Daten																
R	I	Ħ,	π	Ξ	I	Me	π	Ι	I	Ξ	I	Ξ	I	I	н	н
C(C')(C')(Lp-R').	Pho,8	Mo Mo	Me Pin	00		\hookrightarrow	Ç, r	H ₅ C	→ Neo	S'Oud	\$	Ç ^{5'a}	Ç → POW	\$HHd	→ DHO	MAGO No
xi-xi	осн,	OCH2	OCH2	OCH2	сносно	² Н2 ² Н2О	OCH ₂ CH ₂	ОСН2СН2	OCH2CH2	OCH ₂ CH ₂	оснъснъ	OCH ₂ CH ₂	ОСНСНЗСН	OCH3CH2CH2	OCH2CH2CH2	ОСН2СН=СН
Ü.	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	14

Physikalische Daten													Öl Rr. 0.54 (Essigester)						
R	I	I			I	Me	I	I	I	Ξ	I	Me	, I	Me	Ξ	I	Ŧ	I	Me
)(C ₂) ₈ (C ₃) ₆		nga-o H		>	\Diamond			*		\Diamond	?	7	7	\Diamond	7.0	→ • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	7	et os	(4-C) (4-C)
X(_X)	OCH ₂	OCH ₂	±50		OCH2CH2	ОСН2СН2	осн,сн,	OCH2CH2CH2	OCH2CH2CH2	ОСН2СН=СН	OCH2C≡C	CH ₂ C≡C	ОСН	ОСН2	OCH2	OCH2	OCH ₂	ОСН	OCH2
ŊĘ.	76	11	78	2	79	80	18	82	83	84	85	98	87	88	68	06	91	95	83
Physikalische Daten																	:		
P.	I	I	I	I	3	c	I	I	I	I	I	Me	I	I	I		I	I	I
X'-X' G'(G') ₆ (G') ₆ - L _F -R'J ₇	₹	7	→	\$	\$	> <	PhuH	~		?	Qow V	·	, 7	7	7	NA N	R		
	OCH2	OCH ₂ CH ₂	OCH2CH2	ОСН,СН,	70 70 70 70 70 70 70 70 70 70 70 70 70 7	OC12C12C12	ОСН,СН,СН,	OCH2CH2CH2CH2	ОСН2СН=СН	0CH2C≡C	OCH ₂	OCH ₂	OCH ₂	OCH ₂	OCH ₂	:	ОСН	OCH2	OCH2
Nr.	59	09	19	62	20	B	29	65	99	67	89	69	70	71	72		23	74	75



42

	Physikalische Datenii	Öl R _i : 0.51 (Essigester)														
	R°	Ξ	π	I	Me	± ·	I.	I	I	Ι	I	I	I	I	Ι	
44	C(C')(C'), - [L, - R'],	5	5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5	**	**	***	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	C Wo	2 3 3 S	N. N. S.	ow 5	J. Br. L.	*5 A	, NO,	CH,CN	€.
	* X'=X'	OCH2	² НЭО	OCH2	OCH ₂	чэо	OCH ₂	OCH2	ОСН2	0CH ₂	OCH ₂	ОСН	OCH2	OCH2	OCH2	
	Ŋ.	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123	124	

I

OCH2

125

OCH2

126

I

ェ

OCH2

127

	Physikalische Datenier			·										Öl R: 0.45 (Essigester)	Öl R; 0.37 (Essigester)	Öl R: 0.43 (Essigester)		
7	Ŕ	r	I	I	Ŧ	H	I	I	н	±	Ι	I	Ŧ	I	Me	±	I	I
	C(C)(C)(C) - [Lp- R]v	**************************************	o A	HH PANH,	And Me	and the second s	₽	→ "	₹ 92 m	***	Ø*	O Ma	→	7	7	Me	N _{oo} M	5
		ОСН2	OCH ₂	, coch,	осн,	OCH ₂	OCH,	осн,сн,	²нɔ²нɔо	сн2сн2	² H2 ² H20	ะหวะหวะหวด	OCH ₂ C∈C	0CH ₂	0CH ₂	2НЭО	осн	осн
	Nr	94	95	98	97	88	66	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110



Physikalische Daten								Öl Rr. 0.61 (Essigester)					·					
, R	Ξ	I	Ι	Me	I	I	Ξ	I	Me	Ŧ	I	r	Ξ	±	Н	н	Н	Ι
င်(င်းရှင်း) _ဖ ြင့်မှာ Riy	dri		udos	udos 🗼	7		70 4	7	7	al .	5	CH,	Me COH,		Mo	Ph.	#4-08	√
, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	0СН2	ОСН	осн	ОСН	OCH2	OCH2	, осн	ОСН2СН2	осн,сн,	ОСН2СН2	OCH2CH2	OCH ₂ CH ₂	снэснэ	OCH2CH2	OCH2CH2	оснаснасна	оснуснусн	осн,сн=сн
NE	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140	141	142	143	144	145

, ' >

Physikalische Daten								,		
Re	Me	Ι	Ξ	I	I	Ι	Ι	Ξ	· エ	Σ
C!(C')4(C'),- [Lp-R']v	\diamondsuit	4	8		OM0	Me vie	ive sm	Olive	Q	
X -X	OCH2	OCH2	ОСН2	OCH2	0СН2СН2	осн,сн,	OCH2CH2	оснуснусну	OCH2CH2	оснусн
Nr.	161	162	163	164	165	166	167	168	169	170

84

 $R^1 = CI$ $R^2 = 4-SO_2Me$ $Y = CH_2$ P = 1 w = 0

= CH₂

R⁴ Cl (C²)₄(C)₂-(L₂-R³ So.Me

Physikalische Daten										
R	0C(0)-Ph	OSO ₂ -Ph	ча-(о)-20	44-2080	nd-(0)-0	N-S	oc(o)-Ph	0C(0)-Ph	ud-²OSO	ud- ^z oso
C(C) ₄ (C) ₆ —[L _p -R'J _v	\Diamond	\Diamond	NCCH ₁	A Section 1	\bigcirc		aM _c OSHN		\Diamond	\Diamond
X-X	чэо	OCH ₂	осн	450	² H20	OCH ₂	² Н2О	OCH ₂ CH ₂	OCH ₂ CH ₂	OCH ₂ CH ₂
Ë	-	2	3	4	5	9	7	8	6	10

\$

í											•									
	ž	59	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	4	42	43	44	45		
•																				
													•							
	e che																			
	Physikalische Daten																			
N.	P		£	- E	Æ	£		Ę	£	Ę	£	탼		£	탿	-F	_	-in-	Ę	£
×	R.	A-P.	OC(0)-Ph	OC(0)-Ph	OC(0)-Ph	OSO ₂ -Ph		0C(0)-Ph	OSO ₂ -Ph	nd-(0):00	OSO ₂ -Ph	OC(0)-Ph	S-Ph	OSO ₂ -Ph	OC(0)-Ph	OSO ₂ -Ph	S-Ph	OC(O)-Ph	OC(0)-Ph	OSO ₂ -Ph
	,–R ⁱ jv							ءِ												
	;³)o – [L	9.	Q.		$ \bigcirc$		} €		9	?		9	9	\Diamond	\bigcirc	\bigcirc		→	\$ **	₹
	c'(c²) ₄ (c²) ₆ – [L _P – R¹]v	Y	V		,		•	+		, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	*					·	·	,	, ,	
	::O-: ::			 T																
	X'-X'	осн2сн2	оснусну	осн2сн=сн	OCH2	OCH,		OCH?	оснусну	оснусну	ОСН2СН2	OCH,	OCH,	оснъсн	°H OCH OCH OCH OCH OCH OCH OCH OCH OCH OC	SCH ₂	осн	OCH2	OCH,	OCH,
		0	°	8						0					-					
	Ž.	12	12	55	41	15		16	11	18	19	82	. 24	22	23	24	52	26	27	78

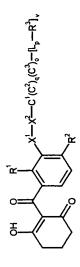
•																		
	Physikalische Daten								,									
	R.	S-Ph	OSO ₂ -Ph	oc(o)-bn	ча-(о)-о	OSO ₂ -Ph	S-Ph	OC(0)-Ph	S-Ph	OC(0)-Ph	OC(O)-Ph	OSO ₂ -Ph	OSO ₂ -Ph	OC(0)-Ph	ud-S	ud-(0):00	ud- ^z oso	ud-(o)-o
90	C((C ²) ² (C ²) ² - [L ² - K ²] ³	~ ™	*	A A A	7	7	7	Me Me	<u>5</u>	**	3	NO,		7	2	#. A	→	· P
*	X1-X	OCH,CH2	OCH2CH2	0cH₂c=c	OCH2	осн,	OCH2	OCH2	OCH ₂	OCH ₂	OCH ₂	ОСН2	, се	сносноо	оснусну	осн2сн=сн	^z HD ^z HDO	0CH ₂
	Ä	59	30	31	32	33	34	35	36	37	88	39	40	41	42	43	44	45

51

 Tabelle 3:
 Erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin die

 Substituenten und Symbole folgende Bedeutungen haben:

Substituenten und Symbole folgende Bedeutungen haben: $R^4 = OH \qquad Y = CH_2 \qquad Z = CH_2 \qquad p = w = 0$



Physikalische		Rr. 0.39 (Essigester)	Öl R _i : 0.47 (Essigester)	Öl R _f : 0.51 (Essigester)				Öl R _i : 0.17 (Essigester)	Öl R _f : 0.48 (Essigester)			
C(C2)4(C3)6 - [Lp-R3)	\		\Diamond	? .	\bigcirc	→ HOON	AND	7	\bigcirc		wk,oshv	
X:-X	OCH ₂		OCH2	OCH ₂	OCH ₂	² HOO	400	чэо	OCH2	OCH ₂	OCH2	оснусн
.R.²	ō		B	SO ₂ Et	SO ₂ Me	ច	ă	ច	SO ₂ Et	SO ₂ Me	SO ₂ Et	ਹ
R.			Ā	ច	Me	ਹ	ä	ច	ច	Me	ਹ	ច
		- 1			١.	l	-	_	ا ـــ ا		0	l —

	Physikalische Daten							Öl R: 0.68 (Essigester)	Öl R; 0.38 (Essigester)	Öl R; 0.50 (Essigester)						-			
	$C^{\dagger}(C^{2})_{0}(C^{2})_{0}=[L_{p^{+}}R^{2}]_{v}$	\bigcirc	?	9	?	Ş'ö	\bigcirc	\Diamond	\bigcirc	?	\Rightarrow	Ç €	↓	↓	"afos	#d/ss	\Diamond	→ a	\$
	XI-X	осн ² сн ²	осн ² сн ²	осн2сн2	ОСН2СН2	оснусн	оснусн=сн	осн	осн ²	осн ²	ОСН	осн	OCH ₂	OCH2	OCH ₂	ОСН	оснусну	OCH ₂ CH ₂	оснусну
	R ²	SO ₂ Et	ĕ	ច	SO ₂ Me	SO ₂ Et	SO ₂ Et	ਹ	Br	SO ₂ Et	SO ₂ Me	ਹ	ā	SO ₂ Me	Ö	à	ರ	อ	ם
•	R.	ច	ā	ਹ	Me	ਹ	ਹ	Ö	Br	ច	Me	ਹ	B	Me	ច	ā	ច	Ö	Ē
	Ŋċ	12	13	41	51	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	56	27	28	29

54	

	Physikalische Daten	Öl R _f : 0.57 (Essigester)	Öl R; 0.23 (Essigester)	Öl R; 0.44 (Essigester)	Öt R _i : 0.40(Essigester)	Öl R; 0.19 (Essigester)							Öl R: 0.58 (Essigeste	Öl R.: 0.60 (Essigester)	,		
	C'(C²),(C¹), - [L,- R¹,	Me.	Me	5	<u>-</u>	<u>5</u>	5	**	<u></u>	om	NO,		2	7	£	→	\$
	x'-x'	ОСН2	OCH ₂	ОСН2	OCH ₂	OCH ₂	OCH ₂	OCH ₂	OCH	OCH ₂	OCH ₂	OCH,	оснъснъ	OCH ₂ CH ₂	оснусн=сн	ОСН2СН2	0CH ₂
,	R ²	Ö	SO ₂ Et	ច	ä	SO ₂ Et	SO ₂ Me	ច	SO ₂ Et	ъ	SOzEt	ō	IJ	SO ₂ Et	SO ₂ Et	ö	SO ₂ Et
7	R1	ت ت	ច	ច	ä	ច	Me	ວ	ច	В	ច	ū	ō	ਹ	อ	כו	ច
	ž	49	90	51	52	53	54	55	95	25	88	59	09	61	62	63	49
-																	

Physikalische Daten				Öl R; 0.58 (Essigester)	Öl R: 0.60 (Essigester)	Öl R _f : 0.53 (Essigester)										Öl R: 0.20 (Essigester)	Öl R; 0.60 (Essigester)	ΙĢ	
$\mathbf{R}^2 = \mathbf{X}^1 + \mathbf{X}^2 = \mathbf{C}(\mathbf{G}^2)_0 (\mathbf{C})_0 - \mathbf{L}_{\mathbf{L}_{\mathbf{L}^{-1}}} \mathbf{R}^2 \mathbf{J}_0$	\Diamond	\Rightarrow		◇→	\Diamond	←	← ◊	owo →	ud'os	•	*	**	***	***	→	7	7	7	7
X1-X1	OCH ₂	ОСН2	OCH ₂ CH ₂	0CH ₂	OCH ₂	OCH ₂	OCH ₂	OCH ₂	ОСН2	ОСН	OCH ₂ CH ₂	ОСН2СН2	ОСН2СН2	ОСН2СН2	OCH₂C≝C	OCH ₂	чэо	²H00	осн
	Ŗ	SO ₂ Et	SO ₂ Et	IJ	Br	SO ₂ Et	SO ₂ Me	SO ₂ Et	CI	SO ₂ Et	Br	Ö	SO ₂ Et	SO₂Me	10	ō	B	SO ₂ Et	SO ₂ Me
R.	Br	ı	Ю	Ö	Br	D CI	Me	כו	์ เบ	ច	Br	ī)	อ	Me	อ	ਹ	ĕ	ច	Me
Ë	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48



Formulierungsbeispiele

Stäubemittel

allgemeinen Formel (I) und 90 Gew.-Teile Talkum als Inertstoff mischt und in einer Ein Stäubemittel wird erhalten, indem man 10 Gew.-Teile einer Verbindung der

Schlagmühle zerkleinert. 2

Dispergierbares Pulver

Ein in Wasser leicht dispergierbares, benetzbares Pulver wird erhalten, indem man 25 Gewichtsteile einer Verbindung der allgemeinen Formel (I), 64 Gewichtsteile

kaolinhaltigen Quarz als Inertstoff, 10 Gewichtsteile ligninsulfonsaures Kalium und 1 Gew.-Teil oleoylmethyltaurinsaures Natrium als Netz- und Dispergiermittel mischt und in einer Stiftmühle mahlt. 9

Dispersionskonzentrat

ether (8 EO) und 71 Gew.-Teile paraffinischem Mineralöl (Siedebereich z.B. ca. 255 bis über 277°C) mischt und in einer Reibkugelmühle auf eine Feinheit von unter 5 man 20 Gewichtsteile einer Verbindung der allgemeinen Formel (I), 6 Gew.-Teile Alkylphenolpolyglykolether (@Triton X 207), 3 Gew.-Teile Isotridecanolpolyglykol-Ein in Wasser leicht dispergierbares Dispersionskonzentrat wird erhalten, indem Mikron vermahlt. 5

Emulgierbares Konzentrat

20

Ein emulgierbares Konzentrat wird erhalten aus 15 Gew.-Teilen einer Verbindung der allgemeinen Formel (I), 75 Gew. Teilen Cyclohexanon als Lösemittel und 10

Gew.-Teilen oxethyliertes Nonylphenol als Emulgator 25

Wasserdispergierbares Granulat Š.

Ein in Wasser dispergierbares Granulat wird erhalten, indem man

75 Gew.-Teile einer Verbindung der allgemeinen Formel(I),

- igninsulfonsaures Calcium 9 3
- Natriumlaurylsulfat,
- Polyvinylalkohol und





29

mischt, auf einer Stiftmühle mahlt und das Pulver in einem Wirbelbett durch Kaolin

Aufsprühen von Wasser als Granulierflüssigkeit granuliert.

Ein in Wasser dispergierbares Granulat wird auch erhalten, indem man 25 Gew.-Teile einer Verbindung der allgemeinen Formel (I), Ŋ

2,2'-dinaphthylmethan-6,6'-disulfonsaures Natrium,

oleoylmethyltaurinsaures Natrium,

Polyvinylalkohol,

Calciumcarbonat und 9

Wasser

Perlmühle mahlt und die so erhaltene Suspension in einem Sprühturm mittels einer auf einer Kolloidmühle homogenesiert und vorzerkleinert, anschließend auf einer Einstoffdüse zerstäubt und trocknet.

5

- Biologische Beispiele
- Herbizide Wirkung im Vorauflauf

Samen von mono- und dikotylen Schadpflanzen werden in Papptöpfen in sandiger

oder Emulsionskonzentraten formulierten erfindungsgemäßen Verbindungen werden Lehmerde ausgelegt und mit Erde abgedeckt. Die in Form von benetzbaren Pulvern dann als wäßrige Suspension bzw. Emulsion mit einer Wasseraufwandmenge von umgerechnet 600 bis 800 I/ha in einer Dosierung von umgerechnet 1 kg 2

Aktivsubstanz oder weniger pro Hektar auf die Oberfläche der Abdeckerde appliziert. Nach der Behandlung werden die Töpfe im Gewächshaus aufgestellt und unter 22

der Pflanzen- bzw. Auflaufschäden erfolgt nach dem Auflaufen der

guten Wachstumsbedingungen für die Schadpflanzen gehalten. Die optische Bonitur

Versuchspflanzen nach einer Versuchszeit von 3 bis 4 Wochen im Vergleich zu unbehandelten Kontrollen. Dabei zeigen beispielsweise die Verbindungen der

Beispiele Nr. 2 und 34 aus Tabelle 3 eine mindestens 90%-ige Wirkung gegen Stellaria media und Amaranthus retroflexus. 8



Herbizide Wirkung im Nachauflauf

Samen von mono- und dikotylen Schadpflanzen werden in Papptöpfen in sandigem Nachstumsbedingungen angezogen. Zwei bis drei Wochen nach der Aussaat ehmboden ausgelegt, mit Erde abgedeckt und im Gewächshaus unter guten

- herbizide Wirksamkeit gegen ein breites Spektrum wirtschaftlich wichtiger mono- und Nirkung der Verbindungen im Vergleich zu unbehandelten Kontrollen bonitiert. Die verden in einer Dosierung von umgerechnet 1 kg Aktivsubstanz oder weniger pro Hektar mit einer Wasseraufwandmenge von umgerechnet 600 bis 800 I/ha auf die werden die Versuchspflanzen im Dreiblattstudium behandelt. Die als Spritzpulver dikotyler Schadpflanzen auf. Dabei zeigen beispielsweise die Verbindungen der zzw. als Emulsionskonzentrate formulierten erfindungsgemäßen Verbindungen erfindungsgemäßen Verbindungen weisen auch im Nachauflauf eine sehr gute Beispiele Nr. 2 und 34 aus Tabelle 3 eine mindestens 90%-ige Wirkung gegen grünen Pflanzenteile gesprüht. Nach 3 bis 4 Wochen Standzeit der Versuchspflanzen im Gewächshaus unter optimalen Wachstumsbedingungen wird die S 5 9
- Wirkung auf Schadpflanzen in Reis

20

Dosierung von umgerechnet 1 kg Aktivsubstanz oder weniger pro Hektar werden die Verbindungen weisen sehr gute herbizide Wirkung gegen Schadpflanzen auf. Dabei aufgestellt und während der gesamten Versuchszeit so gehalten. Etwa drei Wochen Typische Schadpflanzen in Reiskulfuren werden im Gewächshaus unter Paddyreisnach der Applikation erfolgt die Auswertung mittels optischer Bonitur der Pflanzenzeigen beispielsweise die Verbindungen der Beispiele Nr. 34 und 46 aus Tabelle 3 eine mindestens 90%-ige Wirkung gegen Cyperus difformis und Echinochloa crus Versuchspflanzen im Gewächshaus unter optimalen Wachstumsbedingungen schäden im Vergleich zu unbehandelten Kontrollen. Die erfindungsgemäßen Behandlung mit den formulierten erfindungsgemäßen Verbindungen in einer Bedingungen (Anstauhöhe des Wassers: 2 – 3 cm) angezogen. Nach der

25

Kulturpflanzenverträglichkeit 4.

galli.

8



28

In weiteren Versuchen im Gewächshaus werden Samen einer größeren Anzahl von ausgelegt und mit Erde abgedeckt. Ein Teil der Töpfe wird sofort wie unter Punkt 1 beschrieben behandelt, die übrigen im Gewächshaus aufgestellt, bis die Pflanzen Kulturpflanzen und mono- und dikotyler Schadpflanzen in sandigem Lehmboden

- zwei bis drei echte Blätter entwickelt haben und dann wie unter Punkt 2 beschrieben Gewächshaus wird mittels optischer Bonitur festgestellt, daß die erfindungsgemäße Dosierungen besprüht. Vier bis fünf Wochen nach der Applikation und Standzeit im Verbindungen dikotyle Kulturen wie z.B. Soja und Zuckerrüben im Vor- und Nachmit den erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) in unterschiedlichen വ 9
 - oder nahezu ungeschädigt lassen. Einige Substanzen schonen darüber hinaus auch auflaufverfahren in der Regel selbst bei hohen Wirkstoffdosierungen ungeschädigt Bekämpfung von teilweise unerwünschtem Pflanzenwuchs in landwirtschaftlichen Formel (I) zeigen teilsweise eine hohe Selektivität und eignen sich deshalb zur Gramineen-Kulturen wie z.B. Gerste, Weizen und Reis. Die Verbindungen der

AGR 2000/M 227

Patentansprüche:

Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze

-:

$$(f_{p}^{R}) = (c^{2})_{q}(c^{3})_{p} - (c^{2})_{q}(c^{3})_{p} - (c^{2})_{q}(c^{3})_{p} - (c^{2})_{q}(c^{3})_{p}$$

 \in

Worin

S

eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S(O),, NH, N[L_p – \mathbb{R}^3 ; ⋋ eine geradkettige oder verzweigte, durch w Halogenatome und durch k Reste [L_p-R³] substituierte (C₁-C₆)-Alkylen-, (C₂-C₆)-Alkenylen- oder (C₂-C₆)-Alkinylenkette; % 9

C¹(C²)q(C³)o einen mono-, bi- oder tricyclischer Rest, wobei

5

- die Ringe C¹, C² und C³ jeweils für einen 3- bis 8-gliedrigen, gesättigten oder teilgesättigten Ring aus der Gruppe Cycloalkyl, Cycloalkenyl, Oxiranyl und Oxetanyl stehen,
- die Ringe C¹, C² und C³ jeweils untereinander über ein oder zwei gemeinsame Atome verknüpft sind;

8

1,2,4,-Triazol-1-yl, (C₁-C₆)-Alkyl-O-CH₂, (C₁-C₆)-Alkyl-S(O)_n-CH₂, (C₁-C₆)-Alkyl-NH-Halogen, Thiocyanato, (C₁-C₆)-Alkyl-CO-O, (C₁-C₆)-Alkyl-S(O)_n-O, (C₁-C₆)-Alkyl- $(C_1 - C_6) - Alkyl - SO_2 - [(C_1 - C_6) - Alkyl] amino, (C_1 - C_6) - Alkyl - CO - ((C_1 - C_6) - Alkyl) - amino, (C_1 - C_6) - Alkyl - CO - ((C_1 - C_6) - Alkyl) - Alkyl -$ S(O),, Di-(C₁-C₆)-Alkyl-NH-SO₂, (C₁-C₆)-Alkyl-SO₂-NH, (C₁-C₆)-Alkyl-NH-CO, unabhängig voneinander Wasserstoff, Mercapto, Nitro, Cyano, R1 und R2 25

CH2, [(C+-C6)-Alkyl]2N-CH2, 1,2,4,-Triazol-1-yl-CH2, durch v Reste aus der Gruppe

8

 $(C_2 - C_6) - Alkinyl - (D)_p, (G_3 - C_9) - Cycloalkyl - (D)_p, (C_3 - C_9) - Cycloalkenyl - (D)_p, (C_1 - C_6) - Alkyl - (C_2 - C_8) - Alkyl - (D_3 - C_8) - (D_3 - C_8)$ Cyano, Nitro und Halogen substituiertes (C₁-C₆)-Alkyl-(D)₉, (C₂-C₆)-Alkenyl-(D)₉, (C_3-C_9) -Cycloalkyl- $(D)_p$ oder (C_1-C_6) -Alkyl- (C_3-C_9) -Cycloalkenyl- $(D)_6$;

- kohlenstoffhaltiger Rest oder, falls p in X¹ für null steht, Oxo, NR³, N-OR³ oder Wasserstoff, Hydroxy, Halogen, Mercapto, Amino, Nitro, ein N-NR⁸R⁹. ~ ~ 2
- Sauerstoff oder Schwefel; Δ

9

jeweils geradkettiges oder verzweigtes A_p-[C(R⁶)z]_w-[A_p-C(R⁶)z]_x-A_p oder A_p-M-A_p ; mit der Maßgabe, daß 2 oder 3 der Laufzahlen p, w und x nicht gleichzeitig null sein sollen;

रु

eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S(O),, NH, N-(C₁-C₆)-Alkyl, N-(C2-C6)-Alkenyl und N-(C2-C6)-Alkinyl; 4

durch w Reste R⁶ substituiertes (C₁-C₆)-Alkylen, (C₂-C₆)-Alkenylen oder (C2-C6)-Alkinylen; Σ 2

Halogen-(C₂-C₄)-alkenylthio, (C₂-C₄)-Alkinylthio, Halogen-(C₂-C₄)-alkinylthio, (C₂-C₄)-OR7, (C1-C4)-Alkylthio, Halogen-(C1-C4)-alkylthio, (C1-C4)-Alkenylthio, *

Alkylsulfinyl, Halogen-(C2-C4)-alkylsulfinyl, (C2-C4)-Alkenylsulfinyl, Halogen-(C2-C4)-(C₂-C₄)-alkenylsulfonyl, (C₂-C₄)-Alkinylsulfonyl, Halogen-(C₂-C₄)-alkinylsulfonyl, Alkylsulfonyl, Halogen-(C₁-C4)-alkylsulfonyl, (C₂-C4)-Alkenylsulfonyl, Halogenalkenylsulfinyl, (C2-C4)-Alkinylsulfinyl, Halogen-(C2-C4)-alkinylsulfinyl, (C1-C4)-Cyano, Cyanato, Thiocyanato, Halogen oder Phenylthio; 25

pyranyl-3, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₃-C₈)-Cycloalkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₄)-Wasserstoff, Tetrahydropyranyl-3, Tetrahydropyranyl-4, Tetrahydrothio-**ب**ر



alkyl, (C₁-C₄)-Alkylcarbonyl, (C₁-C₄)-Alkoxycarbonyl, (C₁-C₄}-Alkylthio, Phenyl, wobei die acht letztgenannten Gruppen durch v Reste aus der Gruppe Halogen, (C₁-C₄)-Alkylthio und (C₁-C₄)-Alkoxy substituiert sind, oder

zwei an einem gemeinsamen Kohlenstoffatom gebundene Reste R⁵ bilden eine Kette aus der Gruppe OCH₂CH₂O, OCH₂CH₂O, SCH₂CH₂S und SCH₂CH₂S, wobei diese durch w Methylgruppen substituiert ist, oder zwei an direkt benachbarten Kohlenstoffatomen gebundene Reste R⁵ bilden mit den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen durch w Reste aus der Gruppe Halogen, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkylthio und (C₁-C₄)-Alkoxy substituierten 3- bis 6-gliedrigen

S

R⁶ (C₁-C₄)-Alkyl, Halogen, Cyano oder Nitro;

9

R⁷ Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₄)-alkyl, Formyl, (C₁-C₄)-Alkylcarbonyl, (C₁-C₄)-Alkoxycarbonyl, (C₁-C₄)-Alkylaminocarbonyl, Di-(C₁-C₄)-alkylaminocarbonyl, (C₁-C₄)-Alkylsulfonyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkylsulfonyl, Benzoyl oder Phenylsulfonyl, wobei die beiden letztgenannten Gruppen durch v Reste aus der Gruppe (C₁-C₄)-Alkyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₄)-alkoxy, Halogen-(C₁-C₄)-alkoxy, Halogen, Cyano und Nitro substituiert sind;

र

R⁸ Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₂-C₄)-Alkenyl, (C₂-C₄)-Alkinyl, (C₃-C₈)-Cycloalkyl, Aryl, Aryl-(C₁-C₆)-alkyl, Heteroaryl, Heterocyclyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl;

2

25 R⁹ Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl, (C₂-C₄)-Alkinyl, (C₃-C₉)-Cycloalkyl, Aryl, Aryl-(C₁-C₆)-alkyl, Heteroaryl, Heterocyclyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, oder sofern R⁸ und R⁹ an einem Atom oder an zwei direkt benachbarten Atomen gebunden sind, bilden sie gemeinsam mit den sie bindenden Atomen einen gesättigten, teilweise oder vollständig ungesättigten fünf- bis sechsgliedrigen Ring, der p Heteroatome aus der Gruppe Sauerstoff, Stickstoff und Schwefel enthält;

62

- Y eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S, N-H, N-(C₁-C₄)-Alkyl, CHR⁵ und C(R⁵)₂;
- Z eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S, SO, SO₂, N-H, N-(C₁-C₄)-Alkyl,
 - 5 CHR⁵ und C(R⁵)₂;

m und n jeweils 0, 1 oder 2;

o, p und q jeweils 0 oder 1;

w und x jeweils 0,1, 2, 3 oder 4;

0, 1, 2 oder 3 bedeuten.

15

2. Benzoylcyclohexandione nach Anspruch 1, worin

X¹ eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S und NH;

R¹ Chlor, Brom, Fluor, Methyl, Ethyl, Cyano, Nitro, Halogen-(C,-C₂)-alkyl;

20

 R^2 Halogen, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkylsulfenyl, (C₁-C₄)-Alkylsulfinyl, (C₁-C₄)-Alkylsulfonyl oder Nitro;

 $\mathsf{R}^5 \qquad \mathsf{(C_1\text{-}C_4)\text{-Alkyl, (C_3\text{-}C_8)-Cycloalkyl, (C_1\text{-}C_4)\text{-Alkoxy-(C_1\text{-}C_4)-alkyl, }}$

25 (C₁-C₄)-Alkylcarbonyl, (C₁-C₄)-Alkoxycarbonyl, (C₁-C₄)-Alkylthio, Phenyl, oder zwei an einem gemeinsamen Kohlenstoffatom gebundene Reste R⁵ bilden eine Kette aus der Gruppe OCH₂CH₂O, OCH₂CH₂CH₂O, SCH₂CH₂S und SCH₂CH₂CH₂S, wobei diese durch w Methylgruppen substituiert ist, oder zwei an direkt benachbarten Kohlenstoffatomen gebundene Reste R⁵ bilden eine
 30 Bindung oder bilden mit den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen durch w Reste

Bindung oder bilden mit den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen durch w Reste aus der Gruppe Halogen, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkylthio und (C₁-C₄)-Alkoxy substituierten 3- bis 6-gliedrigen Ring;

Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₂-C₄)-Alkenyl, (C₂-C₄)-Alkinyl, (C3-C8)-Cycloalkyl, Aryl, Aryl-(C1-C6)-alkyl, Halogen-(C1-C4)-alkyl; s E

zwei direkt benachbarten Atomen gebunden sind, bilden sie gemeinsam mit den sie bindenden Atomen einen gesättigten, teilweise oder vollständig ungesättigten fünfbis sechsgliedrigen Ring, der p Heteroatome aus der Gruppe Sauerstoff, Stickstoff Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, oder sofern R⁸ und R⁹ an einem Atom oder an und Schwefel enthält. ኤ വ

9

Benzoylcyclohexandione nach Anspruch 1 oder 2, worin က

eine geradkettige oder verzweigte, durch w Halogenatome substituierte (C₁-C₄)-Alkylen-, (C₂-C₄)-Alkenylen- oder (C₂-C₄)-Alkinylenkette; %

5

<u>~</u> a)

Nasserstoff, Hydroxy, Halogen, Mercapto, Amino, Nitro, Cyano, Formyl,

Halogen-(C₁-C₄)-alkylthio und R¹⁰ substituiertes Phenyl, Oxazolyl, Furanyl durch w Reste aus der Gruppe Halogen, Cyano, (C1-C4)-Alkyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₄)-alkoxy, (C₁-C₄)-Alkylthio, oderTetrahydropyrrolyl, 9

೫

durch v Reste aus der Gruppe Formyl, Halogen, Cyano, Nitro, (C₁-C₄)-Alkylamino, (C₁-C₄)-Dialkylamino, (C₁-C₄)-Alkoxycarbonyl, (C₁-C₄)-ত

(C₂-C₄)-Alkinyl, Halogen-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Alkylthio, Halogen-(C₁-C₄)-Alkoxy-(C1-C6)-alkyl, (C2-C6)-Alkinyloxy-(C1-C6)-alkyl, (C3-C9)-Cycloalkyl, R¹¹-Carbonyloxy; (C₁-C₆)-Alkyl; (C₂-C₆)-Alkenyl, (C₂-C₆)-Alkinyl, (C₁-C₆)-(R¹¹)(C₁-C₄)-Alkylamino, (R¹¹)₂-Amino, R¹¹-Oxycarbonyl, R¹¹-Carbonyl, Alkylcarbonyl, (C₁-C₄)-Alkylcarbonyloxy, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl, alkylthio, (C₁-C₄)-Alkoxy und Halogen-(C₁-C₄)-alkoxy substituiertes

25

C₃-C₉)-Cyloalkenyl, (C₁-C₆)-Alkoxy oder (C₁-C₆)-Alkylthio; sin Rest der Formel Va, Vb, Vc, Vd, Vj oder Vp, oder ਰੇ

3

alls p für null steht, Oxo, NR³, N-OR³ oder N-NR³R³, **e**



8

Halogen-(C₁-C₂)-alkyl, (C₁-C₂)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₂)-alkoxy, Halogen, Cyano und Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkylsulfonyl, Benzoyl oder Phenylsulfonyl, wobei die beiden letztgenannten Gruppen durch v Reste aus der Gruppe (C₁-C₂)-Alkyl, Nitro substituiert sind, und Έ

S

Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl, (C₂-C₄)-Alkinyl oder (C₃-C₈)-Cycoalkyl bedeuten. **₹**

9

Benzoylcyclohexandione nach einem der Ansprüche 1 bis 3, worin

die divalente Einheit O; ⋋

 $\mathsf{OR}^7, (\mathsf{C}_1\mathsf{-}\mathsf{C}_4)\text{-Alkylthio, } (\mathsf{C}_2\mathsf{-}\mathsf{C}_4)\text{-Alkenylthio, } (\mathsf{C}_1\mathsf{-}\mathsf{C}_4)\text{-Alkylsulfonyl, Cyano, }$ *

5

Cyanato, Thiocyanato oder durch v Reste aus der Gruppe Halogen, (C₁-C₂)-Alkyl, (C₁-C₂)-Alkoxy, Halogen-(C₁-C₂)-alkyl, Halogen-(C₁-C₂)-alkoxy und Nitro substituiertes Phenylthio;

Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₃-C₈)-Cycloalkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)-

Reste R⁵ bilden mit den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen substituierten 3- bis_, Alkyithio, Phenyl, oder zwei an direkt benachbarten Kohlenstoffatomen gebundene 6-gliedrigen Ring; 20

Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₂-C₄)-Alkenyl, oder sofern R¹¹ und R¹² an einem

vollständig ungesättigten fünf- bis sechsgliedrigen Ring, der p Heteroatome aus der gemeinsam mit den sie bindenden Atomen einen gesättigten, teilweise oder Atom oder an zwei direkt benachbarten Atomen gebunden sind, bilden sie Gruppe Sauerstoff, Stickstoff und Schwefel enthält; 25

eine divalente Einheit aus der Gruppe CHR5 und C(R5)2, und

ဓ



- eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S, SO2, N-(C₁-C₄)-Alkyl, CHR⁵ und C(R⁵)₂ bedeuten. 7
- Benzoylcyclohexandione nach einem der Ansprüche 1 bis 4, worin Halogen, Halogen-(C₁-C₂)-alkyl oder (C₁-C₂)-Alkylsulfonyl; Ά S. ß
- oder zwei an direkt benachbarten Kohlenstoffatomen gebundene Reste R⁵ bilden mit (C₁-C₄)-Alkyl, (C₃-C₈)-Cycloalkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)-Alkylthio, Phenyl, Ŗ
- den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen substituierten 3- bis 6-gliedrigen Ring; 9
- Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkylsulfonyl, Benzoyl oder Phenylsulfonyl, und Έ,
- Wasserstoff, Methyl oder Ethyl bedeuten, und å
- R² in 4-Position des Phenylrings steht.

- Benzoylcyclohexandione nach einem der Ansprüche 1 bis 5, worin ဖ
- eine geradkettige oder verzweigte (C₁-C₄)-Alkylen-, (C₂-C₄)-Alkenylen- oder (C₂-C₄)-Alkinylenkette; % 20

8

- Chlor, Brom, Methyl, Trifluormethyl, Cyano oder Nitro; ~
- Chlor, Brom, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Trifluormethyl oder Nitro; ኤ 25
- OR7, (C₁-C₄)-Alkylthio, (C₂-C₄)-Alkenylthio oder Phenylthio; ₹
- Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl, oder zwei an direkt benachbarten æ,
- Kohlenstoffatomen gebundene Reste R5 bilden mit den sie tragenden Kohlenstoffatomen einen substituierten 3- bis 6-gliedrigen Ring; 30





99

- eine divalente Einheit aus der Gruppe O, S(O),, NH und N-(C₁-C₆)-Alkyl; ⋖
- (C₁-C₆)-Alkylen; Σ
- unabhängig voneinander eine divalente Einheit aus der Gruppe, CHR⁵ und C(R5)2 bedeuten. Y und Z S
- Herbizide Mittel, gekennzeichnet durch einen herbizid wirksamen Gehalt an mindestens einer Verbindung der allgemeinen Formel (I) gemäß einem der

Ansprüche 1 bis 6.

- Herbizide Mittel nach Anspruch 7 in Mischung mit Formulierungshilfsmitteln. ထ
- gekennzeichnet, daß man eine wirksame Menge mindestens einer Verbindung der allgemeinen Formel (I) nach einem der Ansprüche 1 bis 6 oder eines herbiziden Mittels nach Anspruch 7 oder 8 auf die Pflanzen oder auf den Ort des Verfahren zur Bekämpfung unerwünschter Pflanzen, dadurch unerwünschten Pflanzenwachstums appliziert. တ် 5
- Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I) nach einem der Ansprüche 1 bis 6 oder von herbiziden Mitteln nach Anspruch 7 oder 8 zur Bekämpfung unerwünschter Pflanzen. 9.
- Verbindungen der allgemeinen Formel (I) zur Bekämpfung unerwünschter Pflanzen Verwendung nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß die in Kulturen von Nutzpflanzen eingesetzt werden. 7 22
- Verwendung nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, daß die 12
- Nutzpflanzen transgene Nutzpflanzen sind. ဓ

13

(IIIa)

S

haben, mit Ausnahme der Verbindungen, in denen C¹ für Oxiranyl oder Oxetanyl und $C^2,\,C^3,\,L$, o, p, q, und v die in den Ansprüchen 1 bis 6 angegebenen Bedeutungen worin T für (C₁-C₄)-Alkoxy, Hydroxy oder Halogen steht, und R¹, R², R³, X¹, X², C¹, die Laufzahlen o und q beide gleichzeitig null bedeuten.

S

88

AGR 2000/M 227

Zusammenfassung:

Benzoylcyclohexandione, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Herbizide und Pflanzenwachstumsregulatoren.

Herstellung und ihre Verwendung als Herbizide und Pflanzenwachstumsregulatoren Es werden Benzoylcyclohexandione der allgemeinen Formel I, Verfahren zu ihrer beschrieben.

$$\begin{cases} F_{1}^{k} & F_{1}^{k} \\ (f_{1}^{p} - F_{2}^{k} - C^{1}(C^{2})_{4}(C^{3})_{2} - [L_{p} - R^{2}]_{v} \\ X^{1} - X^{2} - C^{1}(C^{3})_{4}(C^{3})_{2} - [L_{p} - R^{2}]_{v} \end{cases}$$

€

9

Element, R¹, R², R³, R⁴, R⁵ für verschiedene Reste und Y und Z für ein einatomiges In dieser allgemeinen Formel (I) stehen C¹, C², C³ für cyclische Reste, X¹ für ein Heteroatom, X^2 für eine Kette von Kohlenstoffatomen, L für ein kettenförmiges Brückenelement.